22500292242

NUEVA

FARMACOPEA MEXICANA

DE LA

SOCIEDAD FARMACÉUTICA DE MÉXICO

NUEVA
FARMACOPEA MEXICANA

DE LA

SOCIEDAD FARMACÉUTICA DE MÉXICO

SEGUNDA EDICION

CORREGIDA,

AUMENTADA Y ARREGLADA POR LOS PROFESORES

ALFONSO HERRERA, FRANCISCO GONZALEZ, JOSE M. LASO DE LA VEGA, SEVERIANO PEREZ
Y DR. MANUEL S. SORIANO,

Miembros de la Comision Permanente de Farmacopea
de la referida Sociedad.

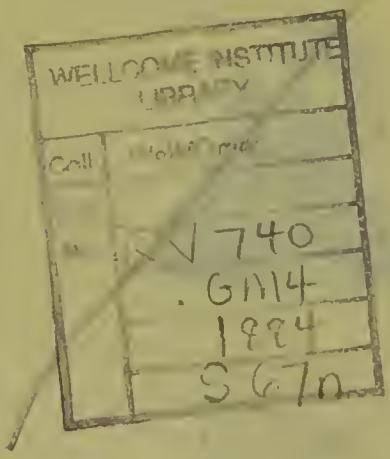
MÉXICO

IMPRENTA DE FRANCISCO DIAZ DE LEON,
Calle de Lerdo número 3.

1884

Asegurada la propiedad literaria de esta obra conforme á las leyes,
no podrá reimprimirse en todo ni en parte.—Tampoco podrá traducirse á otros idiomas.

M15787



MINISTERIO DE JUSTICIA É INSTRUCCION PÚBLICA

SECCION 2ª

De conformidad con lo que solicita vd. en su ocurso de fecha 10 de Agosto próximo pasado, como Presidente de la Sociedad Farmacéutica Mexicana, y habiendo cumplido con los requisitos que previenen los artículos 1349 y 1350 del Código Civil vigente, el C. Presidente de la República ha tenido á bien declarar: que goza esa Corporacion del derecho de propiedad literaria de la obra que ha escrito y formado, bajo el título de "Farmacopea Mexicana."

Comunícolo á vd. en respuesta á su ocurso citado, para su conocimiento y satisfaccion.

Independencia y Libertad. México, Setiembre 15 de 1874.—*J. Diaz Covarrúbias.*—C. Leopoldo Rio de la Loza, Presidente de la Sociedad Farmacéutica Mexicana.—Presente.

ABREVIATURAS

QUE CONTIENE LA 2ª EDICION

DE LA NUEVA FARMACOPEA MEXICANA

Adult.	Adulteraciones.
Ant.	Antídoto.
B. M.	Baño de María.
B.mé	Baumé.
Benth.	Benthan.
C. b.	Cuanto baste.
C. s.	Cantidad suficiente.
Car. gener.	Caracteres generales.
C. fis.	Caracteres fisonómicos.
C. fisic.	Caracteres físicos.
C. físic. y q.	Caracteres físicos y químicos.
Centígr.	Centígramos.
Cloq.	Cloquet.
Comp. q.	Composiciou química.
Conser.	Conservacion.
Contrav.	Contraveneno.
C. c.	Centímetros cúbicos.
Cult.	Cultivado.
Chevr.	Chevrolat.
D.	Dósis.
D. C.	De Candolle.
Desf.	Desfontaines.
Extr.	Extraccion.
Fals.	Falsificacion.
F. M. I.	Flora mexicana inédita.
Franc. / Frn. / Fr.	Francés.
Gonz.	Gonzalez (Francisco).
Gram.	Gramos.
Guib.	Guibourt.
H. B. K.	Humboldt, Bompland y Kunt.
Hernd.	Hernandez.
Herr.	Herrera.
Inc.	Incompatibles.
Ing. / In.	Inglés.
Jaq.	Jaquin.
Jim.	Jimenez (Manuel C.).
K.	Kerwins.
Lin. / L.	Linneo.
Mart.	Martius.
Mex.	Mexicano.
Muhl.	Muhlenberg.
Oliv.	Olivier.
P.	Propiedades.
Pers.	Persoon.
♀	Planta medicinal.
Prep.	Preparacion.
Priest.	Priestley.
Pro. q.	Propiedades químicas.
P. u.	Partes usuales.
Purif.	Purificacion.
Rio Loza.	Rio de la Loza (Leopoldo).
Roxb.	Roxburgh.
R. P.	Ruiz y Pavon.
Schied.	Schiede.
Schlecht.	Schlechtendal.
¿Sp. nov?	¿Especie nueva?
Swar.	Swart.
Sust.	Sustitucion.
U.	Usos.
U. ec.	Usos económicos.
U. ind.	Usos industriales.
U. m.	Usos medicinales.
U. m. y D.	Usos medicinales y dósis.
U. ter.	Usos terapéuticos.
U. v.	Usos vulgares.
U. v. é ind.	Usos vulgaros é industriales.
V.	Véase.
Varied.	Variedades.
Vg.	Vegeta.
Willd.	Willdenow.

INFORME

QUE RINDIÓ

LA COMISION DE FARMACOPEA

Á LA

SOCIEDAD FARMACÉUTICA MEXICANA

AL PRESENTARLE
LA OBRA QUE LE FUÉ ENCOMENDADA

La Comision tiene el honor de presentar á esta Sociedad la Nueva Farmacopea Mexicana que ha escrito en cumplimiento de su encargo, y siente al mismo tiempo no haberla podido concluir como deseaba, en el término prefijado de dos años: ella espera, sin embargo, que vista la extension que necesariamente ha debido darse á la obra, para satisfacer el programa que le impuso un acuerdo de la misma Sociedad, será dispensada de haber demorado por cuatro meses más su conclusion.

Como se recordará, el programa á que alude la Comision fué concebido, y se aprobó en los siguientes términos.

"La obra comprenderá:

"1º Abreviaturas y signos usados en Farmacia.

"2º Pesos y medidas con la correspondencia del sistema antiguo al decimal.

"3º Tabla de la correspondencia de los diversos areómetros.

"4º Tabla de las escalas termométricas y fórmulas para su reduccion.

"5º Tabla de los signos y equivalentes químicos de los cuerpos simples, y fórmula de los compuestos definidos usados en Farmacia.

"6º Productos naturales, minerales, vegetales y animales usados en la Farmacia, comprendiendo la sinonimia vulgar y científica, la francesa y la inglesa; familias á que pertenezcan; patria, caracteres más importantes de

las clases declaradas oficinales; composicion química, medios de valorizar la cantidad de principio activo que contienen los de más importancia; falsificaciones y sustituciones; medios más sencillos, seguros y expeditos de reconocer estos fraudes; preparaciones farmacéuticas que las tienen por base; sinonimia vulgar y científica; dósis y aplicaciones terapéuticas más importantantes; incompatibles, antídotos y contravenenos.

"7º Productos químicos é industriales, sinonimia vulgar y científica, principales caracteres, medios más económicos y mejores de obtenerlos en México y de reconocer su pureza; preparaciones farmacéuticas que los tienen por base; sinonimia vulgar y científica; dósis y aplicaciones terapéuticas; incompatibles, antídotos y contravenenos.

"8º Reglas generales para la preparacion de las sustancias medicinales, su colectacion y conservacion.

"9º Aguas minerales, naturales y artificiales usadas en México.

"10º Formulario magistral."

Conviene se recuerde tambien, que la Sociedad al principio pensó que la Farmacopea podia ser escrita por todos los socios, dando cada uno los artículos de su predileccion, para aprovechar así los conocimientos especiales de cada uno sobre las sustancias que eligieran, y que luego dichos artículos fuesen puestos sucesivamente á discusion en el órden en que se presentaran. Así en efecto se dió principio á la Farmacopea; pero muy pronto se advirtió que de esta manera seria imposible obtener la uniformidad de los artículos, y despues de eso, que la terminacion de la obra seria indefinida y se haria esperar por muchos años.

Entónces acordó la Sociedad nombrar, para formar la obra, una Comision compuesta de tres farmacéuticos y dos médicos, con dos suplentes, uno farmacéutico y otro médico, y que ésta hiciese además un proyecto de reglamento para sus trabajos, que presentaria al exámen de la Sociedad: la Comision formó dicho reglamento y la Sociedad lo aprobó.

En él se impuso á la Comision el deber de reunirse un dia de cada semana por el tiempo de dos horas, para examinar y resolver sobre los artículos que fuesen presentando sus vocales, y acordar las disposiciones que exigiera la formacion de la obra; nombrar de su seno un presidente para dirigir los trabajos, y un secretario que diese cuenta á la Sociedad con todos y cada uno de los artículos aprobados por aquella, haciendo en ellos las correcciones que ésta acordara; y, en fin, entregar el manuscrito concluido en el término de dos años: contenia, además, otras disposiciones meramente económicas, que no hay necesidad de recordar aquí. En virtud del mencionado Reglamento fué electo presidente el Sr. Rio de la Loza y secretario el Sr. Hidalgo Carpio.

Bajo estas bases dió principio la Comision á sus tareas el 21 de Setiem-

bre de 1871, distribuyendo su Presidente entre todos los miembros, sin exceptuar á los suplentes, que estaban dispuestos á trabajar, y trabajaron en efecto á la par que los propietarios, los artículos sobre que habian de escribir; teniendo á la vista las listas preparadas de antemano, en que constaban, por órden alfabético, todos los productos naturales de los tres reinos, que la Comision creyó deber estudiar en la Farmacopea. Se hizo esta distribucion, consultando siempre el gusto de cada uno para escribir sobre aquellas sustancias á que hubiese dedicado su atencion en sus estudios particulares, y sólo el secretario quedó libre de ese compromiso.

En las sesiones subsecuentes, cada miembro de la Comision presentaba cuantos artículos habia podido escribir en la semana, se les daba lectura y se discutian; pero ni alcanzaban las dos horas de la reunion para despachar todo lo presentado, ni era posible dejar de ocuparse de ciertas cuestiones generales relativas á la formacion de la obra. Así es que se fatigaba la Comision sin poder adelantar gran cosa, y cada vez miraba el término del manuscrito más difícil en el tiempo de dos años que se le habian prefijado: no obstante, trabajaba con teson para reunir un cierto número de artículos con que poder dar cuenta á la Sociedad Farmacéutica en sus sesiones ordinarias.

En estas sesiones, el Secretario de la Comision daba cuenta con sólo cierto número de los artículos que llevaba preparados, por faltarle materialmente el tiempo para leerlos todos, y en seguida se discutia aún un número menor de los que se habian presentado en la sesion anterior con el carácter de primera lectura. Mas como el tiempo de las sesiones era limitado, y la Sociedad debia ocuparse de otros negocios importantes, creyó ésta conveniente, para adelantar los trabajos de la Farmacopea, acordar que sus sesiones fuesen cada ocho dias en vez de cada quince que prevenia el Reglamento. Sin embargo, poco se avanzaba, pues las discusiones que á veces se suscitaban sobre algun producto natural, que era la parte de que entónces se ocupaba, se prolongaban demasiado y no podia pasarse adelante. Entretanto, todos veian muy claro que ni en dos, ni en diez años podria terminarse la Farmacopea bajo el método que estaba siguiéndose para la aprobacion de sus artículos.

Por otro lado, la Comision no veia la uniformidad que deseaba en sus producciones, ni podia avanzar todo lo que queria para satisfacer su compromiso; por lo que, despues de muchas discusiones que hubo en su seno, se llegó á acordar que se subdividiese la Comision en otras pequeñas comisiones que se encargasen de cada parte; en que provisionalmente, y sólo para la distribucion del trabajo, se dividiria la Farmacopea mexicana, á saber: productos naturales de los tres reinos, productos químicos, preparaciones farmacéuticas, con las reglas generales de ejecutarlas, y aguas potables y minerales; de estas últimas, tanto las naturales como las artificiales. En consonancia con dicho acuerdo, el Sr. D. Alfonso Herrera, auxiliado del Sr.

Dr. Lauro María Jimenez, se encargó de la primera y última partes: el Sr. D. José María Laso de la Vega, auxiliado del Sr. Dr. Agustin Andrade, de la segunda, y el Sr. D. Francisco Gonzalez de la tercera: lo relativo á clasificacion terapéutica, así como á las dósis de las diversas formas de medicamentos, sus incompatibles y contravenenos, quedaron á cargo del Sr. Andrade, por cuyo motivo debia auxiliar en muy poca cosa al Sr. Laso. El Secretario quedó como ántes, encomendado de uniformar la redaccion de toda la obra, coordinar sus artículos, rectificar en los autores los puntos que le pareciesen dudosos, formar los índices, y corregir lo que copiaba el escribiente.

Bajo este nuevo órden siguieron los trabajos de la Comision, y para poder avanzar lo conveniente, acordó que en las reuniones semanales cada autor entregase sus artículos al Secretario para que los revisase en la parte puramente científica, y pusiese al calce sus observaciones; que á la sesion siguiente pasasen á otro de los miembros de la Comision segun un órden convenido, para que hiciese lo mismo, y así sucesivamente fuesen los artículos á revision de todos los miembros hasta volver á sus autores, quienes adoptarian las observaciones que les pareciesen justas, y las que no, las traerian á la discusion en las sesiones de la Comision. De este modo se esperaba que, vistos los artículos por cada uno de los individuos de la Comision, con la meditacion de ocho dias, ofrecerian las mayores garantías de su conformidad con la ciencia.

La Sociedad Farmacéutica entretanto, seguia pulsando las dificultades de someter á su revision y discusion todos los artículos que cada semana elaboraba la Comision; y comprendiendo que bajo este sistema era imposible llegar en dos años á la conclusion de la obra, acordó nombrar una Comision revisora de los trabajos de la Farmacopea, eligiendo, en consecuencia, el Presidente, á los Sres. Mayora D. Martin, Cervantes D. José María, y Velasco D. Ildefonso. Esta Comision tendria el deber de revisar todos los artículos que aun no habian sido aprobados por la Sociedad, y hacer en cada uno las observaciones que creyese necesarias: se acordó, además, que cuando dichas observaciones no fuesen acogidas por la Comision de Farmacopea, se llevasen á la decision de la Sociedad, lo cual no llegó á verificarse, por haber hallado entre ambas comisiones medios fáciles de avenirse en caso de discordancia.

Además de todo lo referido, y procurando la Comision de Farmacopea alcanzar la perfeccion que pretendia de su obra, se ocupó de varias cuestiones importantes para lograr su objeto: entre ellas, sobre qué clase de productos nacionales y extranjeros debia contener la Farmacopea, así como las fórmulas farmacéuticas que habian de adoptarse; en qué órden deberian colocarse, ó bajo qué clasificacion, para cada una de las partes en que está dividida la obra; qué abreviaturas habrian de usarse; en qué órden conven-

dria estudiar cada sustancia; qué ortografía podria seguirse en las palabras técnicas, si la de sus raíces griegas ó latinas, ó si habian de castellanizarse, etc. Sobre este último punto la Comision encontró grande embarazo, no sabiendo si decidirse por la ortografía etimológica de los términos, ó seguir la española en todos aquellos que se encuentran en el Diccionario de la lengua castellana. Resolvió al fin, aunque con la desconfianza de no haber acertado, á aceptar todas las palabras técnicas que trae el Diccionario, con la ortografía que les impuso la Academia española de la lengua, y en las demas que allí no se encontraban, escribirlas segun su pronunciacion, excepto cuando la palabra, además de no ser de uso vulgar, pudiera traer confusion el variar la ortografía que tomó de sus raíces griega ó latina. Tal es, en resúmen, la historia de la Comision nombrada para escribir la Nueva Farmacopea mexicana; pero ántes de pasar á otra cosa, debe consignarse que la Comision revisora cumplió su encargo, presentando oportunamente las observaciones que creyó convenientes.

***

Pasemos ahora al plan de la obra. En cuanto fué posible, la Comisiom de Farmacopea se sujetó al programa de la Sociedad; y si se notan algunas diferencias, es porque en su ejecucion palpó dificultades, ó tuvo buenas razones que dieron motivo á las adiciones y modificaciones que, despues de una madura discusion, creyó necesarias.

En los prolegómenos de la obra ha reunido 13 tablas sobre diversas cuestiones importantes, que el farmacéutico podrá consultar con facilidad y gran provecho para sus manipulaciones.

La 1ª, relativa á las pesas medicinales usadas en la República mexicana, signos con los que se representan en las recetas y su valor equivalente en gramos; la 2ª, á la reduccion de las pesas mexicanas á kilógramos y gramos, declarada oficial y mandada observar por el Gobierno; la 3ª, á las cantidades que de ciertos alcaloides, segun Pettenkofer, se disuelven en 100 partes de cloroformo ó de aceite de oliva; la 4ª, al punto de fusion de algunas sustancias; la 5ª, á mezclas refrigerantes; la 6ª, á la comparacion de los termómetros centígrado, de Reaumur y de Fahrenheit; la 7ª, á la correspondencia entre los grados centesimales y los de Cartier, con las densidades; la 8ª, á las relaciones entre los grados del areómetro de Baumé y la densidad de cualquier líquido más pesado que el agua, como los ácidos, las soluciones salinas, los jarabes, etc.; la 9ª, á la densidad del ácido sulfúrico, comparada con los grados areométricos; la 10ª, á la densidad, grados areométricos y cantidad de ácido nítrico anhidro, contenida en cien partes de

líquido; la 11ª, á la densidad, grados areométricos y cantidad de ácido clorhídrico real, contenida en cien partes de líquido; la 12ª á la cantidad de amoniaco contenida en cien partes de solucion, y estimada por su densidad y grados areométricos; la 13ª, á los nombres de los cuerpos simples, signos que los representan, sus equivalentes y los compuestos que forman con el oxígeno. Basta la simple enumeracion para comprender la utilidad de estas tablas, y cuán importante será en la práctica consultarlas con frecuencia.

Se habrá extrañado no hallar en la última tabla, al lado de los signos y equivalentes químicos de los cuerpos simples, las fórmulas de todos los compuestos definidos usados en Farmacia, como pedia el programa; pero la Comision, mirando que cada dia, y en cada autor de química varian las fórmulas de dichos compuestos, convino en suprimirlas, conservando sólo las fórmulas y los equivalentes de los compuestos que forma el oxígeno con los cuerpos simples.

Entra tambien como prolegómeno de la obra, el estudio de los productos naturales, tanto minerales como vegetales y animales, empleados en la Farmacia de México.

Sigue la Farmacopea, propiamente dicha, constando de dos partes. En la 1ª, la Comision se encarga de estudiar los productos químicos, que en calidad de simples, ó por su mezcla con otros cuerpos, entran en la preparacion de los medicamentos usados por los médicos que ejercen en el país; y en la 2ª, todas las preparaciones farmacéuticas que son de uso comun en México, precedidas de las reglas generales que han de seguirse en la ejecucion de las fórmulas.

Como Apéndice á la obra vienen las aguas potables de la capital, las minerales de la República que son más conocidas, y que han sido analizadas y empleadas en la curacion de las enfermedades, y por último, las aguas minerales artificiales extranjeras, adoptadas en México.

Por complemento de todo, sigue un índice alfabético formado por el Secretario de la Comision, que abraza los nombres castellanos, provinciales, mexicanos, etc., que llevan cada producto ó cada preparacion farmacéutica; todas las palabras técnicas empleadas para denominar los productos, y los nombres que se les ha dado á aquellas preparaciones; por fin, los nombres de los principios inmediatos activos que entran en la composicion de dichos productos: se ha procurado con este índice tan minucioso, facilitar al farmacéutico como al médico, la breve consulta de la obra. Esta trae, además, otro índice tambien en órden alfabético, de los nombres técnicos latinos, á fin de facilitar el despacho de recetas, que, segun la costumbre de México, se formulan en latin.

***

De conformidad con el programa aprobado por la Sociedad Farmacéutica, se trata, en la segunda parte de los prolegómenos de la nueva Farmacopea, de la historia natural de las drogas simples. Los artículos se han colocado en esta parte por órden alfabético, aunque muy bien podrian haberlo sido en el de sus familias naturales, ó en el de su clasificacion terapéutica: se ha preferido sin embargo lo primero, porque con ese sistema se facilitan las consultas de una obra como la presente, y no tiene los inconvenientes que cualesquiera de los otros dos.

Para encabezar cada artículo se ha elegido el nombre vulgar con que la droga es más generalmente conocida, poniendo despues los otros nombres vulgares con que suele tambien denominarse: siguen á éstos los nombres científicos que llevan en la actualidad, tanto genéricos como específicos, habiendo desechado muchos de los antiguos, bien sea porque no han sido admitidos por la generalidad de los naturalistas, ó bien porque en virtud de los adelantos de las ciencias naturales, se han separado unos séres de los otros con los que ántes se les habia confundido: en ciertos casos se ha obrado así, porque han venido á quedar en otros géneros de nueva formacion, ó porque se han rectificado, respecto de algunos, los errores en que los antiguos habian incurrido, atribuyendo tal ó cual droga á un vegetal ó animal distintos del que en realidad la produce. Sin embargo, como en muchas obras, aun modernas, se usa de la nomenclatura Lineana, y varios médicos la emplean todavía en sus prescripciones, ha parecido conveniente á la Comision ponerla tambien y aun darle el lugar preferente á los demas nombres científicos, no por error, sino por respeto á la costumbre, y más que todo, á la sabiduría y talento inventivo de su autor.

A continuacion viene la familia á que pertenecen las plantas ó animales de que se trata en los artículos, terminando esta parte de la sinonimia con los nombres que tienen en los idiomas nahuatl, otomí y otros de los que se hablan en nuestro territorio, así como los más conocidos que llevan en los idiomas francés é inglés.

Fácilmente se comprende la importancia que tienen para nosotros los nombres de las drogas en los diversos idiomas que hablan los naturales del país, ya por facilitar al farmacéutico la adquisicion de los productos indígenas, ya para las investigaciones que más adelante puedan emprender el médico ó el naturalista, ó ya, en fin, para los estudios históricos ó filológicos.

Los nombres que en los idiomas francés é inglés tienen las sustancias empleadas en terapéutica, ha creido la Comision deberlos incluir en la sinonimia, tanto por haberse generalizado el uso de estas lenguas en México, don-

de se consultan por los sabios las obras escritas en esos idiomas, cuanto porque algunos médicos (aunque indebidamente) acostumbran poner sus recetas en los ya mencionados idiomas.

Despues de la sinonimia, viene en cada artículo la indicacion del lugar ó lugares en que vegeta la planta al estado silvestre, ó de aquel en donde se le cultiva, y tratándose de animales, el país donde viven.

Despues de esto se encuentran los caracteres fisonómicos de la droga, prefiriendo aquellos que son más fáciles de apreciarse aun por personas poco versadas en este género de estudios; los que son más distintivos, los que podrian llamarse típicos; omitiendo los de ménos importancia ó de más difícil observacion, como los histológicos, para no salirse la Comision de los límites que se ha trazado.

Al ocuparse de aquellas drogas de que el comercio ofrece varias clases, se han puesto tambien los caracteres que mejor las distinguen entre sí, limitándose á sólo las que se encuentran en nuestros mercados.

Se han indicado, para valorizar la cantidad de principio activo que contienen las drogas de más importancia, los medios que son más recomendados por su exactitud y facilidad, así como se ha puesto la composicion química de aquellas que han sido analizadas; procurando siempre que estos trabajos se hallen á la altura de la ciencia.

Siendo tan comunes, por desgracia, los fraudes y sustituciones, no sólo en las sustancias que por su valor comercial ofrecen un estímulo á la especulacion de mala ley, sino aun en aquellas en que ménos podria sospecharse, atendiendo á su bajo precio ó á la gran importancia de su accion terapéutica, ha sido de todo punto indispensable, en beneficio de la humanidad, consagrar algunas líneas á estos fraudes y sustituciones, indicando los medios más sencillos, á la vez que seguros de reconocerlos: lamenta la Comision no haberse podido extender más sobre materia tan importante, por no permitírselo los límites naturales de una Farmacopea.

A cada artículo de esta parte de la obra se le ha dado una extension proporcionada al interes de la sustancia que en él se trata, conformándose en muchos casos con hacer una sencilla indicacion; bien sea porque la droga á que se refiere es poco usada, ó ya por no haberse podido recoger sobre ella mayores datos, como se observará en varios de los artículos relativos á sustancias indígenas.

Se extrañará que en esta parte de la Farmacopea se mencionen multitud de plantas y productos indígenas, que ni se usan por los médicos ni se venden en nuestras boticas; pero la Comision ha creido de sumo interes llamar la atencion de los farmacéuticos y de los médicos sobre las producciones naturales del país, pues bien merecen la pena de estudiarse; tanto porque muchas de ellas pueden sustituir á ciertas drogas exóticas, como porque tal

vez se encuentren algunas de propiedades especiales, que deban, por lo mismo, ocupar un lugar importante en Terapéutica. Desgraciadamente, de la mayor parte no puede ofrecer al público la Comision más que la clasificacion botánica, pues su estudio químico y terapéutico aun está por hacerse.

De todos modos, cree hacer un beneficio á la ciencia y al país con dar una noticia, aunque incompleta, de algunos vegetales indígenas usados por el vulgo para curar sus enfermedades, cuyo uso viene por lo general desde los tiempos del imperio azteca. ¡Ojalá que estas indicaciones sirvan de base á estudios más completos, y que dentro de algunos años tenga México una Terapéutica verdaderamente nacional, aprovechándose las innumerables riquezas de la hermosa y variadísima Flora con que el Criador ha querido embellecer nuestro extenso territorio!

***

En la Farmacopea propiamente dicha figuran como su primera parte los productos químicos. Respecto de éstos, la Comision se ha separado del plan que se ha seguido en los productos naturales, porque le pareció muy irregular colocar una sal junto á un alcalóide, un alcohol junto á un ácido mineral, un producto pirogenado junto á un metal, etc.; y aunque el órden alfabético habria facilitado las consultas de la obra, tenia el defecto de dispersar cuerpos de propiedades químicas semejantes, haciendo imposible leer con fruto y sin fastidio, esta parte de la obra, por las personas que quisiesen estudiarla. La analogía del orígen que tienen en los tres reinos de la naturaleza, la de ciertas propiedades químicas fundamentales, y sobre todo, la composicion elemental, han sido la base que ha servido á la Comision para clasificar estos productos, adoptando, poco más ó ménos, la que siguen los tratados de química, y estudiando:

1º Los cuerpos simples, tanto metaloideos como metálicos, más usados en Farmacia.

2º Las sales haloídeas distribuidas por géneros, y al pié de cada género sus diferentes especies.

3º Los cuerpos que resultan de la combinacion del oxígeno con los cuerpos simples estudiados ántes, comprendiendo primero los ácidos minerales y luego los óxidos.

4º Las combinaciones de los ácidos minerales con las bases que se han estudiado en la clase anterior.

5º Los ácidos orgánicos por el órden alfabético, ya que por el de su composicion seria difícil colocarlos.

6º Las sales que éstos forman con las bases minerales estudiadas anteriormente.

7º Las bases orgánicas por órden alfabético, cada una con las sales que forma, siempre que sean usadas en Medicina: la analogía de propiedades terapéuticas, es la principal razon para agrupar sus sales de esta manera.

8º Los principios inmediatos llamados neutros y otros de orígen orgánico, tanto vegetales como animales.

9º El alcohol y sus derivados.

10º Los productos pirogenados, que aunque poco usados, suelen todavía emplearse en Medicina.

De cada producto químico usado en Farmacia, se ha escrito un artículo, que lleva por encabezamiento el nombre técnico con que es más generalmente conocido; en seguida vienen los demas nombres que en distintas épocas de la química ha tenido, y con los cuales aun hoy se le denomina: luego viene el nombre técnico latino siguiendo la nomenclatura de Berzellius, que se ha adoptado por ser más uniforme y concisa en su expresion, y acaba la sinonimia por el nombre con que se conoce generalmente en las lenguas francesa é inglesa. Fácil es comprender las razones que ha tenido la Comision para multiplicar la sinonimia de esta clase de productos.

A continuacion, se estudian los caracteres físicos y propiedades químicas más salientes del producto, y que lo distinguen claramente de otros con los que á primera vista podria confundirse, dándole á esta parte la extension que cada uno merece segun su importancia terapéutica: además, se ha cuidado de no omitir su solubilidad relativa en diversos vehículos, ya que no ha podido señalarse la exacta que tiene para cada líquido.

Viene despues de sus propiedades químicas el modo de su preparacion, escogiendo entre varios métodos ó procedimientos, aquel que da mejores productos, consultando, en cuanto es posible, la economía en el gasto y la facilidad de las operaciones. De muchos productos que se obtienen fácilmente en el comercio á buen precio, se da únicamente el procedimiento industrial, particularmente respecto de aquellos que en México se obtienen por un método especial.

Para reconocer los productos químicos que se venden frecuentemente adulterados, se ha puesto un párrafo, en el que se dan los medios más sencillos de verificar su pureza y descubrir las varias sustancias con que pueden estar adulterados, sea por vicio de preparacion ó por fraude.

Sigue despues la clasificacion terapéutica, que, aunque arbitraria, la Comision la ha adoptado, no como la mejor, sino como la suficiente para hacerse entender de todos.

Vienen luego las dósis, que ha procurado sean las más generalmente recomendadas para los adultos en el comun de los casos, habiéndolas puesto más bien disminuidas que aumentadas, en los productos de accion peligrosa. Estas mismas razones se han tenido presentes para la clasificacion terapéu-

tica y dósis de los productos naturales y de las preparaciones farmacéuticas.

Respecto á incompatibles, se han mencionado sólo aquellas sustancias que, siendo de uso comun en terapéutica, pudiesen encontrarse en una fórmula al lado de un principio activo, á cuya accion fia el médico principalmente la curacion de una enfermedad; entendiendo por incompatibles, los neutralizantes, que cambian totalmente la accion química de una sustancia en la economía, los precipitantes, que aniquilan su accion, y los que pudieran reputarse como antagonistas por sus efectos fisiológicos.

Por último, para cerrar cada artículo, se han puesto, en los que tratan de sustancias venenosas, los antídotos y contravenenos que la experimentacion fisiológica y la observacion clínica demuestran como los mejores para conjurar sus mortíferos efectos. Esto mismo se cuidó de hacer con los artículos que tratan de productos naturales.

***

El incontable número de preparaciones farmacéuticas que ha inventado la medicina racional y el empirismo de todos los tiempos, así como la infinita variedad de formas y de composicion que á dichas preparaciones se les ha dado, han hecho casi imposible reunirlas todas bajo determinada clasificacion y nomenclatura; y los ensayos que hasta ahora se han hecho en ese sentido, aun por farmacéuticos eminentes, dejan algo que desear. Así es que la Comision ha preferido seguir en la presente obra la nomenclatura antigua, con las reformas que están hoy generalmente admitidas, y sólo por seguir algun órden en la colocacion de los productos farmacéuticos, se les ha distribuido en ocho grupos, tomando por base, ya la analogía en su composicion, ya la similitud de sus propiedades, ó ya la identidad del vehículo que emplea el farmacéutico para extraerlos, conservarlos, ó facilitar su administracion. Pero encontrando todavía fórmulas que no caben en los mencionados grupos, ha puesto al fin de ellos uno de medicamentos anómalos, en el que tendrán un lugar los de excipiente variable, ó que carecen de él.

Los ocho grupos mencionados están divdidos en capítulos en el órden siguiente:

Grupo primero. Grasas simples.—I, Aceites fijos ó grasos de los vegeles. II, Grasas animales.

Grupo segundo. Compuestos de cuerpos grasos, ó de sus derivados, ó de cuerpos grasos y resinosos al estado de mezcla ó de combinacion.—I, Aceites medicinales. II, Ceratos. III, Pomadas. IV, Ungüentos. V, Emplastos. VI, Jabones. VII, Linimentos. VIII, Glicerados ó gliceratos. IX, Supositorios.

Grupo tercero. Medicamentos adhesivos.—I, Esparadrapos. II, Colodiones.

Grupo cuarto. Medicamentos que tienen por excipiente el agua, ó que se obtienen por su intermedio.—I, Aguas destiladas. II, Aceites volátiles. III, Tisanas. IV, Apocemas. V, Pociones. VI, Emulsiones. VII, Mucílagos. VIII, Baños medicinales. IX, Fomentos, Lociones, Inyecciones, Lavativas, Colutorios y Gárgaras. X, Aguas, Licores y Soluciones de uso variable. XI, Jugos ó Zumos vegetales. XII, Pulpas. XIII, Extractos.

Grupo quinto. Medicamentos que tienen por excipientes el alcohol ó el éter, ó que se obtienen por su intermedio.—I, Extractos alcohólicos. II, Tinturas alcohólicas. III, Alcoholaturos. IV, Tinturas etéreas. V, Alcoholatos.

Grupo sexto. Medicamentos que tienen por excipientes el vino, la cerveza ó el vinagre.—I, Vinos medicinales. II, Cervezas medicinales. III, Vinagres medicinales.

Grupo sétimo. Medicamentos que tienen por excipiente el azúcar.—I, Jarabes. II, Melitos y Oximelitos. III, Conservas. IV, Chocolates. V, Jaleas. VI, Pastas. VII, Tablillas y Pastillas. VIII, Oleosacaruros y Sacaruros.

Grupo octavo. Medicamentos con excipiente variable, ó sin él.—I, Electuarios, Confecciones y Opiatas. II, Píldoras, Bolos, Grajeas y Granillos. III, Cápsulas medicinales. IV, Cataplasmas. V, Especies. VI, Polvos. VII, Escaróticos. VIII, Esponjas preparadas. IX, Fumigaciones.

Al comenzar cada grupo y cada capítulo, la Comision ha creido de suma utilidad para el farmacéutico, darle con la claridad posible las reglas generales que conviene se sigan en la preparacion de los productos de que se ocupa esta parte de la obra.

En cada preparacion se hace consultar: 1º, el nombre con que es más generalmente conocida; 2º, los otros nombres científicos ó vulgares que aun lleva, ó ha llevado en otras épocas de la ciencia; 3º, su nombre técnico latino, y 4º, el que tiene en las Farmacopeas francesa é inglesa. Mas como contiene la obra muchas fórmulas meramente nacionales y desusadas en Europa, no ha podido ponérseles sinonimia francesa, así como no la tienen inglesa aquellas preparaciones, ó que no se usan en Inglaterra ni en los Estados-Unidos, ó que aunque llevan los mismos nombres, son distintas por su composicion.

Vienen á continuacion, en párrafo separado, las diversas sustancias que entran en la fórmula, con las cantidades que se exigen para prepararla.

En seguida se explica el modo de hacer el medicamento, la manera de conservarlo, y la cantidad de principio activo que encierra por un peso determinado de aquel.

Termina el artículo con el uso terapéutico de dicho medicamento y sus dósis ordinarias, ménos cuando se haya hablado de la sustancia que entra como base de la fórmula, al tratarse de los productos naturales ó de los productos químicos.

En el largo período de 28 años que ha trascurrido desde la publicacion de la primera Farmacopea mexicana, se han introducido en la Farmacia multitud de preparaciones nuevas, que la Comision ha debido recoger en la nueva Farmacopea, así como ha desechado otras que se han abolido en la práctica y son de orígen empírico: por eso se han suprimido, entre otras cosas, los ungüentos de Agripa, de Artanita y de Sebos; los emplastos Diabotano y de Mucílagos; el colirio de Lanfrac; algunos electuarios poco usados y de utilidad dudosa, como la Triaca, el Absorbente, etc., y se han simplificado, conforme á la ciencia, otras preparaciones, como los emplastos de Cimbron, de Estabillo, el Divino, etc., omitiendo las sustancias que han parecido inertes ó supérfluas.

Por razones que no es del caso indagar, ha sido de práctica general, con excepcion de algunos casos, usar de preferencia para el despacho de los líquidos medicamentosos, de las medidas de capacidad en lugar de someterlos á la balanza. Esto tiene graves inconvenientes, por ser muy diferente la densidad de los diversos líquidos que sirven de vehículo á las preparaciones, y la que toman por el hecho mismo de su composicion; de donde debia resultar, ó ménos eficacia, ó mayor energía de la que busca el médico al formular su receta. Para obviar estos inconvenientes, la Comision, en todas las fórmulas que contiene la obra, recomienda pesar las sustancias y no medirlas, sirviendo de base esta regla, tanto para las preparaciones como para las dósis, y solamente respecto de las tisanas, cocimientos é infusiones, usa indiferentemente de la medida de capacidad, ó de las pesas, por ser el litro de agua comun aproximadamente del peso de mil gramos.

Resta hacer la advertencia general, de que para la formacion de esta parte de la Nueva Farmacopea, así como para todas las demas partes de la obra, se ha tenido á la vista, principalmente, la primera Farmacopea mexicana, y luego, entre otros autores, el nuevo Código francés de medicamentos; aquella, por contener todas las fórmulas y procedimientos nacionales, y éste por ser una obra moderna, que además de merecer confianza, contiene la mayor parte de las preparaciones farmacéuticas que usan los médicos de México, como discípulos de la ilustracion médica francesa.

Antes de concluir, la Comision debe informar á esta Sociedad, que su Presidente, el Sr. Dr. Leopoldo Rio de la Loza, aunque tuvo la necesidad de abandonarla á los siete meses de haber comenzado sus labores, obligado por el mal estado de su salud, ha contribuido, sin embargo, á la formacion de la obra, con algunas Tablas muy importantes de las que se leen en

los Prolegómenos, con algunos artículos, y con su revision de la parte que trata de los productos naturales y algo de la de los productos químicos.

Señor: la Comision no ha economizado trabajos de todo género para cumplir debidamente su encargo, y si con esto todavía no ha podido corresponder á la ilimitada confianza con que la ha honrado la Sociedad Farmacéutica, cábele á lo ménos la satisfaccion de haber hecho cuanto estaba de su parte para lograrlo.

México, Enero 5 de 1874.

LEOPOLDO RIO DE LA LOZA. ALFONSO HERRERA.

JOSÉ M. LASO DE LA VEGA. LUIS HIDALGO Y CARPIO.

AGUSTIN ANDRADE. FRANCISCO GONZALEZ.

LAURO M. JIMENEZ.

INFORME

QUE LA

COMISION PERMANENTE DE FARMACOPEA

RINDIÓ Á LA

SOCIEDAD FARMACÉUTICA MEXICANA

AL ENTREGARLE IMPRESA ESTA SEGUNDA EDICION.

HACE diez años que se publicó la primera edicion de la NUEVA FARMACOPEA MEXICANA, y á pesar de que el número de sus ejemplares no fué escaso relativamente, cinco años bastaron para agotarla, y su falta comenzó luego á ser deplorada.

El favorable juicio que la prensa, tanto nacional como extranjera, emitió sobre su mérito; el satisfactorio informe reudido por la Comision nombrada por la Sociedad de Farmacia de Paris para examinarla; la traduccion que al francés se hizo de algunos de sus artículos de drogas, y las benévolas frases con que hombres de indisputable reputacion científica la acogieron, obligaron en extremo á la Comision, que tan sólo reconocia en la obra el fruto de un trabajo ímprobo para reunir los datos necesarios, y la laboriosidad, á toda prueba, de sus miembros para formarla. Por último, hace pocos meses que el Jurado de la Exposicion en Buenos Aires premió nuestra primera obra con uua medalla de oro; distincion honrosa que exige nuestro más sincero reconocimiento, y toda nuestra profunda gratitud.

Tan luego como esta Sociedad tuvo aviso de que la primera edicion se agotaba, y que era buscada con instancia é interes, en la sesion del 27 de Mayo de 1879 acordó se librase oficio á la Comision para que presentara dictámen,

proponiendo los términos y forma en que podria hacerse la segunda edicion. En la sesion del 24 de Noviembre del mismo año, el Secretario que suscribe informó á la Sociedad de que el 25 de Agosto la Comision habia dado principio á sus trabajos, é instalada ya, pedia se le autorizase competentemente para proceder á organizar la obra, reformándola segun lo estimara oportuno. La Sociedad acordó de conformidad, y hoy venimos á darle cuenta de cómo hemos correspondido á esa ilimitada confianza con que nos honró.

***

La deplorable pérdida que la Comision habia experimentado con la muerte de su Presidente, el Dr. Leopoldo Rio de la Loza, creó la necesidad del nombramiento de otra persona para sustituirlo, y fué designado para ese puesto el profesor Alfonso Herrera: la no ménos sentida muerte del Secretario Dr. Luis Hidalgo y Carpio, obligó al nombramiento del miembro que debia ocupar su puesto, y el unánime voto señaló al Dr. Manuel S. Soriano para sucederle.

Compuesta la Comision de los profesores Alfonso Herrera (Presidente), Francisco Gonzalez, José M. Laso de la Vega y Dr. Agustin Andrade, como vocales, y el Dr. Manuel S. Soriano como Secretario, comenzó sus tareas. En el curso de ellas, tuvo el sentimiento de que se separase el Dr. Andrade por enfermedad, entrando á sustituirlo el suplente Dr. Maximino Rio de la Loza; á poco este señor tambien renunció por sus ocupaciones, y vino á integrar la Junta el profesor Severiano Perez; por último, á las dos y media de la mañana del 11 de Mayo de 1883, tuvimos el profundo pesar de perder á nuestro compañero, al modesto cuanto inteligente profesor Francisco Gonzalez.

***

Los adelantos incesantes que la ciencia hace dia á dia, exigian imperiosamente de la Comision que se revisara la obra con escrupulosidad y detenido estudio: para que el trabajo fuera ordenado, se acordó que cada miembro revisara, corrigiera y anotara un número determinado de artículos, y con

este contingente viniese cada ocho dias á exponerlos en Junta; así se hizo, y en cada sesion se discutia y aprobaba lo que definitivamente habia de admitirse. Para la formacion de los artículos nuevos fueron designados: Herrera, para la parte de drogas; Laso de la Vega, para la química; y Gonzalez, para las preparaciones farmacénticas: esos artículos eran examinados y corregidos por cada uno de los miembros, en turno riguroso.

La Comision concluyó de formar su original á fines del año de 1881.

***

Extensa habia salido la obra con las adiciones hechas á muchos artículos y con el crecido número de los nuevos, que pueden calcularse en 429: impresa con el mismo tipo de la primera edicion, y en idéntica forma, tenia que dividirse en dos volúmenes; y una obra de esta naturaleza, destinada al uso diario en las oficinas de Farmacia, tiene el inconveniente del fácil extravío de un tomo, obligando á sus propietarios á sustituirlo con otro ejemplar completo. Para remediar este mal, y conseguir que formase un solo volúmen, se determinó reducir la letra, hacer la impresion más compacta y á dos columnas.

Con la idea de realizar este pensamiento ventajosamente, se contrató la referida impresion con el Sr. Francisco Diaz de Leon, propietario de uno de los Establecimientos tipográficos que honran á México por su indisputable mérito, y por la elegante y perfecta ejecucion de las obras que salen de sus prensas.

El Secretario de la Comision quedó autorizado para dirigir la impresion, y comenzó á verificarse ésta el 1º de Marzo de 1882. Dos años se han necesitado para concluirla, porque el arreglo por órden alfabético de cada una de sus tres partes, y la escrupulosidad en su confronta y correccion han exigido ese tiempo. Fué preciso formar un índice, y segun él se fueron imprimiendo los artículos; cada prueba era leida dos veces, por tres distintas personas encargadas de su revision; mas como nada hay enteramente perfecto en lo humano, no obstante este nimio cuidado, se deslizaron erratas que al fin de la obra señalamos.

Una de las primeras reformas que se hicieron, fué el órden de colocacion de la sinonimia: no parecia natural que la latina, que aun hoy es la más usada por los médicos, se intercalase entre las otras. Pusiéronse los nombres vulgares y los científicos; despues la sinonimia francesa é inglesa, la mexicana, tarasca, maya, etc., y al fin la latina, haciéndola resaltar con letra bastardilla.

En unas fórmulas se han señalado las cantidades segun el sistema decimal; en otras se marcan como partes con números: cuando en las mencionadas fórmulas, no se diga que son gramos, centígramos, etc., y despues se especifiquen, debe entenderse que aquellos números los indican. Los usos medicinales han sido objeto de un especial cuidado del miembro médico de la Comision; están al fin de cada artículo, y cuando no se han añadido, es porque ya se indicaron en otro lugar en que se trató de la misma sustancia. Mencionándolos en general, los hemos colocado al fin de los artículos sobre generalidades; en los especiales, hemos indicado las dósis á que más comunmente se emplean en México, entendiéndose que sobre este punto debe tenerse un especial cuidado, pues varían en cada individuo por mil circunstancias. Obras de reconocido mérito como las de Bonchardat, Dujardin-Beaumetz, Camboulives, Ferrand, Cheruoviz, etc., han sido consultadas para la redaccion de esta parte.

En algunos usos medicinales, hemos señalado los vulgares ó empíricos sin hacernos solidarios de su eficacia, indicacion, etc. Si los consiguamos, es con el objeto de conservar su tradicion histórica, y para que médicos observadores en sus estudios clínicos, puedan confirmar las virtudes que se atribuyen, ó declaren su nulidad.

Por acuerdo de esta Sociedad dado el 7 de Enero de 1875, su Secretario publicó un aviso en algunos periódicos científicos de esta Capital, invitando á todos los médicos y farmacéuticos de la República, para que estudiando la Farmacopea, se sirvieran hacerle las observaciones que creyeran convenientes, remitiéndolas al Secretario de la Comision: tenemos el sentimiento de informar, que sólo con deferencia correspondieron los Sres. Francisco Patiño, de México; Joaquin Ibañez, de Puebla, y Francisco Leal, de Leon. Este silencio podria interpretarse en favor de la Nueva Farmacopea, como considerándola con pocos defectos: la Comision no lo cree así; aun no está conforme con la segunda edicion, y espera que en esta vez, nuestros

compañeros se apresurarán á rectificar errores, hacer adiciones, etc., enviándolas á la Secretaría, que serán acogidas con el mayor gusto.

Una mejora de utilidad práctica hecha en esta edicion por la Secretaría, es la de haber agregado los índices francés, inglés, mexicano, maya, tarasco, etc., y el de autores mencionados en sus páginas; esto facilitará mucho su consulta; pero la Comision, no satisfecha con esta novedad, dispuso colocar en la cabeza de cada columna, las tres primeras letras iniciales de los artículos contenidos en ella; así, la consulta será en extremo fácil y pronta, cuando, como sucede casi siempre, tiene que hacerse con apresuramiento en las oficinas de Farmacia.

***

En la primera parte de los Prolegómenos, se ha colocado en la página 9, una tabla de Gay-Lussac para la correccion de los grados centesimales del alcohol, medido á temperaturas superiores ó inferiores á + 15 grados: su consulta creemos será de notoria utilidad.

A la parte que trata de la Historia Natural de las Drogas simples, se han hecho adiciones y reformas de bastante importancia. Se han agregado más de 70 artículos nuevos, ya referentes á sustancias exóticas, que en estos últimos años se han introducido en la terapéutica, por estár dotadas de una accion fisiológica incontestable, ya relativos á drogas indígenas, pues es indudable que muchas de ellas poseen propiedades enérgicas, y que por lo mismo podrán utilizarse en la curacion de algunas enfermedades. El número de artículos adicionados y nuevos, asciende á 123. La Comision lamenta no poder presentar estudios tan completos como hubiera deseado sobre las drogas indígenas; pero de muchas no se ha hecho todavía la análisis química, ni tampoco su estudio terapéutico: cree sin embargo haber cumplido con su deber, llamando la atencion sobre algunas que pueden ser útiles á la humanidad, y abriga la esperanza de que los médicos y farmacéuticos mexicanos hagan el estudio competente de ellas, como por fortuna se ha verificado ya con algunas de las consignadas en la primera edicion de esta obra.

Además, se han corregido y rectificado varias clasificaciones botánicas;

multitud de artículos de la primera edicion se han ampliado, añadiendo datos nuevos ó importantísimos: debido á los incesantes progresos de la ciencia, ha sido necesario corregir ó reformar otros á tal grado, que la Comision se ha visto precisada á redactarlos de nuevo.

***

En la primera parte de la Farmacopea propiamente dicha, que comprende las preparaciones químicas, éstas en su mayor parte han sido modificadas escogiéndose los medios más sencillos y económicos para obtenerlas, así como el modo de conseguir por ellos su mayor pureza y la facilidad en las manipulaciones.

Se ha tenido especial cuidado de elegir los métodos modernos más recomendados por su sencillez y exactitud, para encontrar las adulteraciones y falsificaciones á que están sujetas, sobre todo, aquellas que el farmacéutico no puede elaborar y se obtienen en el comercio.

No se ha limitado la Comision de Farmacopea á corregir y rectificar los caracteres físicos, propiedades químicas y preparaciones por medio de las cuales se pueden obtener puros y más facilmente estos productos, como se ha indicado ya, sino que siguiendo el avance progresivo de la ciencia, ha aumentado muchos de los que actualmente son de uso constante, y le ha parecido conveniente dar á conocer otros, que aunque no muy empleados todavía en México, cree oportuno que figuren en esta nueva edicion: pasan de 60 los artículos nuevos colocados en esta parte, en los que figuran los ácidos yodico, yodhídrico, salicílico y tímico; apomorfina, albuminato de mercurio, bromhidrato de quinina; bromuros de amonio, de alcanfor, de sodio y de zinc; clorhidrato de quinina, clorato de sosa, alcoholato de cloral, croton cloral, cloruro ferroso, eserina y sus sales más usadas, eritrocoraloidiua, fierro dializado, yoduros de amonio, de calcio, de etilo, de sodio y de zinc: lactatos de magnesia y de quinina, nitrito de amilo, oxalato de fierro, pancreatina, pilocarpina y sus principales sales, picratos de amoniaco, de sosa, de cal, de magnesia, de quinina y de cinconina; propilamina, y su clorhidrato, protóxido de azoe, etc., etc.

El número total de artículos, ya adicionados, ya nuevos, llega á 159.

En esta parte de la Farmacopea, así como en la Galénica, se abandonó la primitiva idea de colocar los artículos por grupos en un órden más ó ménos científico: se ha seguido el alfabético para uniformar las tres partes, y para que, sin necesidad de consultar los índices, puedan encontrarse los artículos con facilidad.

***

En la segunda parte de la Farmacopea, que se ocupa de las preparaciones farmacéuticas propiamente dichas, hemos creido necesario ampliar algunos de los artículos de la primera edicion, y poner otros nuevos de generalidades, sobre las preparaciones que el farmacéutico tiene que hacer, y sobre los productos que está obligado á solicitar de la industria, con el fin de reunir los preceptos que, segun los mejores prácticos, deben observarse para obtener aquellos con el mayor grado de perfeccion, y los datos más seguros para la buena eleccion de ellos.

Entre los farmacéuticos, como en todas las profesiones, hay categorías: se encuentran personas de vastísima instruccion, consumados prácticos, y favoritos de la fortuna que puedan tener una rica biblioteca, y no necesiten del exíguo caudal de noticias que nosotros podemos poner en la Farmacopea; pero habrá otros en circunstancias ménos felices á quienes sean útiles.

La analogía de propiedades de las materias grasas, nos ha hecho reunirlas en un solo artículo, al que hemos dado una extension considerable, lo mismo que á los que dedicamos en particular á varias de ellas.

La fórmula del bálsamo tranquilo ha sido reformada, poniendo el modo de prepararlo con las plantas secas, por no encontrarse siempre frescas.

Hemos tratado con bastante extension de las propiedades y de la preparacion de los aceites volátiles, y nos ha parecido conveniente dedicar artículos especiales á los más usados en farmacia.

Hánse hecho algunas adiciones y enmiendas en el artículo de la preparacion de los hidrolatos, y agregado algunos, como los de corteza de naranja y de eucalipto.

En los emplastos, la preparacion del simple se describió de nuevo.

Los de belladona, de cicuta y de opio, preparados segun el método que

indicamos, creemos que serán más eficaces, sin extenderse ni adherirse más de lo necesario sobre la piel, y sin irritar la de las personas delicadas, como sucede con los emplastos exclusivamente resinosos. La fórmula del epispástico ha sido reformada, suprimiéndole la manteca para evitar que quede en parte adherido á la piel cuando se levanta.

A las generalidades sobre la preparacion de los extractos se les ha dado una extension considerable, por las innovaciones que se han introducido en los métodos de prepararlos; y hemos suprimido los extractos dichos con fécula ó de Storck, y los de zumos depurados, á los cuales reemplazan ventajosamente, segun entendemos, los obtenidos de los zumos por congelacion, los acuosos y los alcohólicos.

Habiendo tenido que abandonar la clasificacion adoptada en la primera edicion de la Farmacopea, por seguir en ésta el órden alfabético, tuvimos que hacer artículos de generalidades para ciertas preparaciones, como los fomentos, gargarismos, etc. Hemos consagrado un artículo especial á las *Inyecciones subcutáneas*, por la importancia que en estos últimos años se les ha dado, vulgarizando su uso *acaso más de lo necesario*, lo que ha sido, por desgracia, de fatales consecuencias. Hemos puesto las fórmulas más aceptadas para la preparacion de las inyecciones de clorhidrato y sulfato de morfina; la de corneznelo de centeno, segun Ivon, que nos hemos visto obligados á modificar en el *Suplemento*, segun los últimos procedimientos para su preparacion; la de sulfato de atropina; la de sulfato de estricnina y la de sulfato de quinina. El artículo sobre generalidades de inyecciones subcutáneas, lo hemos tomado del *Chernoviz*, Guía médica, por parecernos más completo.

A los glicerados hemos añadido los que pueden prepararse con las plantas frescas ó secas.

A los jarabes hánse agregado los de hipofosfitos, de jaborandi, de lactofosfato de cal, de lactucário, de narceina, y un nuevo método de preparacion del jarabe de corteza de naranja amarga y del de quina.

Siendo difícil conseguir en el país el sulfato de alúmina para preparar la solucion de Mentel, creimos necesario establecer método nuevo para prepararla, como se verá en su lugar.

En los supositorios se han expuesto los varios métodos de prepararlos y agregado algunas compociciones nuevas. Hemos modificado la fórmula

del polvo de Dower empleando el opio bruto en lugar del extracto, por seguir la del autor, que se usó en nuestro país miéntras rigió la Farmacopea española, y actualmente es la que se encuentra en la nueva Farmacopea de aquella nacion, en las alemanas, en la británica y en la de los Estados-Unidos; y aun es probable que sea la que se establezca en el nuevo Código frances, segun lo que se ha dicho en la Sociedad de Farmacia de Paris.

En las generalidades sobre la preparacion del vinagre y de los vinagres medicinales, hemos expuesto las razones por qué preferimos para la preparacion de éstos el ácido acético diluido.

Al tratar de los vinos, manifestamos los motivos de dar la preferencia en la preparacion de los medicinales al vino Jerez.

Para el Apéndice reservamos algunas composiciones que, por las razones allí expuestas, no debian ponerse en el cuerpo de la Farmacopea.

A 147 llegan los artículos modificados y nuevos.

***

Muy á nuestro pesar, al concluir la impresion de la obra tuvimos que hacer adiciones, sustituciones y reformas á algunos artículos; todas las encabezamos bajo el nombre de *Suplemento*, que colocamos al fin; preferimos esto, á dejar aquellos cual estaban.

Como hemos dicho ya, la Comision abriga la creencia de que su obra no es perfecta: culpa suya no ha sido; ha trabajado, y lo ha hecho sin descanso; pero ni los elementos de que ha podido disponer, ni la capacidad é instruccion de sus miembros le han permitido lograr más: anhela tan solo como única recompensa de sus trabajos, la indulgencia con que espera sean calificados.

ALFONSO HERRERA,
Presidente.

J. Mª LASO DE LA VEGA. SEVERIANO PEREZ.

DR. MANUEL S. SORIANO,
Secretario.

SOCIEDAD FARMACEUTICA
MEXICANA

PROLEGÓMENOS

PRIMERA PARTE

Pesas medicinales usadas en la República Mexicana, signos con los que se representaban en las recetas y su valor equivalente en granos.

NOMBRES DE LAS PESAS MEDICINALES.	Signos que las representaban en las recetas.*	Valor en granos de peso comun.
Un grano	gr. I	1
Dos granos	gr. II	2
Tres granos	gr. III	3
Cuatro granos	gr. IV	4
Ocho granos	gr. VIII	8
Doce granos ó medio escrúpulo	℈ʒ	12
Un escrúpulo	℈i	24
Escrúpulo y medio ó media dracma	ʒʒ	36
Dos escrúpulos	℈ii	48
Una dracma	ʒI	72
Dos dracmas	ʒII	144
Cuatro dracmas	ʒIV	288
Media onza	℥ʒ	288
Ocho dracmas ó una onza	℥I	576
Cuatro onzas	℥IV	2304
Ocho onzas ó media libra	℥VIII	4608
Doce onzas	℥XII	6912
Diez y seis onzas ó una libra	lbi	9216

* Hoy está, al ménos en la Capital y en algunos Estados, en uso el sistema métrico-decimal para designar las dósis en las recetas.

Tabla *para la reduccion de las pesas mexicanas á kilógramos y gramos, declarada oficial y mandada observar por la circular del Ministerio de Fomento, de 10 de Noviembre de 1862.*

Pesas mexicanas.	Kilógramos.
Un quintal	46,02463400
Una arroba	11,50615900
Una libra	00,46024634
Una onza	00,02876540
Un adarme	00,00179784
Un grano	00,00004994

Tabla *de las pesas mexicanas usadas en Farmacia, y su correspondencia al sistema métrico-decimal, con arreglo á las bases legales de la Tabla anterior, adoptando el número más aproximado al entero que indicaron las decimales hasta los centígramos; y en las fracciones de éstos, el número par, á fin de procurar la mayor comodidad de las subdivisiones.*

Pesas Medicinales.*	Gramos.			
16 onzas ó una libra	460	gr.	24	centígr.
15 onzas	431	,,	48	,,
14 onzas	402	,,	72	,,
13 onzas	373	,,	94	,,
12 onzas	345	,,	18	,,
11 onzas	316	,,	42	,,
10 onzas	287	,,	64	,,
9 onzas	258	,,	88	,,
8 onzas	230	,,	12	,,
7 onzas	201	,,	36	,,
6 onzas	172	,,	58	,,
5 onzas	143	,,	82	,,
4 onzas	115	,,	06	,,
3 onzas	86	,,	30	,,
2 onzas	57	,,	52	,,
1 onza	28	,,	76	,,
$\frac{1}{2}$ onza ó cuatro dracmas	14	,,	38	,,
$\frac{1}{4}$ onza ó dos dracmas	7	,,	20	,,
$\frac{1}{8}$ onza ó una dracma	3	,,	60	,,
$\frac{1}{16}$ onza, media dracma ó un adarme	1	,,	80	,,
$\frac{1}{24}$ onza ó un escrúpulo	1	,,	20	,,
$\frac{1}{48}$ onza, medio escrúpulo ó 12 granos	0	,,	60	,,
$\frac{1}{576}$ onza ó un grano	0	,,	05	,,

Gramos.	Pesas Medicinales.							
Un Kilógramo	2	libras	2	onzas	6	dracmas	8	granos.
Un Hectógramo	0	,,	3	,,	3	,,	63	,,
Un Decágramo	0	,,	0	,,	2	,,	36	,,
Un Gramo	0	,,	0	,,	0	,,	20	,,
Un Decígramo	0	,,	0	,,	0	,,	2	,,
Un Centígramo	0	,,	0	,,	0	,,	$\frac{4}{5}$	,,
Un Miligramo	0	,,	0	,,	0	,,	$\frac{1}{50}$	,,

* Es de advertir que hasta el año de 1845, estuvieron sujetas las oficinas de farmacia á la Farmacopea Española, y por tanto la libra medicinal era de doce onzas; pero luego que fué publicada en el siguiente año la Farmacopea Mexicana, quedó de hecho sustituida la libra medicinal con la comun de diez y seis onzas, cuya sustitucion fué sancionada por el Consejo de Salubridad, al disponer que las oficinas de farmacia se sujetaran á la Farmacopea Mexicana.

Relacion *entre el litro y el cuartillo mexicano de diez y seis onzas de capacidad, tomando por unidad la onza, representada por 28.50 centímetros cúbicos de agua destilada.*

LITROS.	CUARTILLOS MEXICANOS.
1 litro ó 1000 centímetros cúbicos.	2 cuartillos 3 onzas 0 dracmas 25 gotas.
$\frac{1}{2}$,, ó 500 ,, ,,	1 ,, 1 ,, 4 ,, 12 ,,
$\frac{1}{4}$,, ó 250 ,, ,,	$\frac{1}{2}$,, 0 ,, 6 ,, 6 ,,
$\frac{1}{8}$,, ó 125 ,, ,,	$\frac{1}{4}$,, 0 ,, 3 ,, 3 ,,
$\frac{1}{16}$,, ó $62\frac{1}{2}$,, ,,	$\frac{1}{8}$,, 0 ,, 1 ,, 37 ,,
$\frac{1}{32}$,, ó $31\frac{1}{4}$,, ,,	$\frac{1}{16}$,, 0 ,, 0 ,, 54 ,,

Relacion *entre un cuartillo mexicano y sus divisiones hasta un escrúpulo, y los centímetros cúbicos de agua destilada que representa aquel.*

1 cuartillo ó	16 onzas medidas.	456.00 centímetros cúbicos.
	15 ,, ,,	427.50 ,, ,,
	14 ,, ,,	399.00 ,, ,,
	13 ,, ,,	370.50 ,, ,,
$\frac{3}{4}$ de cuart. ó	12 ,, ,,	342.00 ,, ,,
	11 ,, ,,	313.50 ,, ,,
	10 ,, ,,	285.00 ,, ,,
	9 ,, ,,	256.50 ,, ,,
$\frac{1}{2}$ cuartillo ú	8 ,, ,,	228.00 ,, ,,
	7 ,, ,,	199.50 ,, ,,
	6 ,, ,,	171.00 ,, ,,
	5 ,, ,,	142.50 ,, ,,
$\frac{1}{4}$ de cuart. ó	4 ,, ,,	114.00 ,, ,,
	3 ,, ,,	85.50 ,, ,,
$\frac{1}{8}$ de cuart. ó	2 ,, ,,	57.00 ,, ,,
$\frac{1}{16}$ de cuart. ó	1 ,, ,,	28.50 ,, ,,
	$\frac{1}{2}$,, ó 4 dracmas.	14.25 ,, ,,
	$\frac{1}{4}$,, ó 2 ,,	7.12 ,, ,,
	$\frac{1}{8}$,, ó 1 ,,	3.56 ,, ,,
	$\frac{1}{24}$,, ó 1 escrúpulo.	1.78 ,, ,,

ANTIGUAS MEDIDAS DE EXTENSION.

La única empleada era la vara comun, dividida en tres tercias ó piés, cuatro cuartas ó palmos, seis sesmas, ocho octavas ú ochavas, treinta y seis pulgadas y cuarenta y ocho dedos: cada pulgada consta de doce líneas.

RELACION ENTRE EL METRO Y LA VARA MEXICANA.

METRO.	VARA MEXICANA.
Un metro	1 vara 6 pulgs. 11 líneas 6 puntos y $\frac{66}{419}$
Un decímetro	0 ,, 4 ,, 3 ,, 6 ,, $\frac{258}{419}$
Un centímetro	0 ,, 0 ,, 5 ,, 1 ,, $\frac{361}{419}$
Un milímetro	0 ,, 0 ,, 0 ,, 6 ,, $\frac{78}{419}$

CORRESPONDENCIA DE LA VARA MEXICANA Á MEDIDAS MÉTRICO-DECIMALES.

VARA MEXICANA.	Metro decimales.
Una vara	0,838,00
Media vara	0,419,00
Una tercia ó pié	0,279,33
Una cuarta ó palmo	0,209,50
Una sesma	0,139,66
Una octava ú ochava	0,104,75
Una pulgada ó $\frac{1}{36}$	0,023,28
Un dedo ó $\frac{1}{48}$	0,017,45
Una línea	0,001,94
Un punto $\frac{1}{5184}$	0,000,16

PUNTO DE FUSION DE ALGUNAS SUSTANCIAS.

NOMBRES.	Temperatura de fusion.	
Hielo	0	
Aceite de oliva	2.5	
Manteca de cacao	de 26 á 30	
Manteca de cerdo	de 26 á 31*	
Manteca de nuez moscada	32.5	
Aje (grasa producida por el *coccus axin)*	35	(Her.)
Resina del Perú	40	(Jim. M.)
Fósforo	44	
Cloral hidratado	47	
Cera vegetal	47.5	(Rio Loza)
Esperma	49	
Sebo	51	
Cera de Campeche	53	
Estearina	61	
Cera de abejas, amarilla	63	
Cera de abejas, blanca	65	
Acido esteárico	70	
Brea ó pez rubia de ocote *(Pinus Teocote)*	74	(Gonz.)
Copal blanco	84	(Gonz.)

* Variando la procedencia y maneras de extraccion de las mantecas de cacao y de cerdo, no se puede señalar aquí el punto fijo de su fusion.

NOMBRES.	Temperatura de fusion.
Iodo	107
Azufre	114
Azúcar de caña	160
Alcanfor del Japon	175
Nitrato de plata	198
Estaño	235
Fósforo rojo	250
Bismuto	265
Plomo	335
Nitrato de potasa	350
Antimonio	440
Zinc	450
Plata	1000
Cobre	1050
Oro	1250
Fierro	1500

MEZCLAS REFRIGERANTES.

MEZCLAS	Partes.	Frio producido.
Hielo	1	17°
Sal del mar	1	
Hielo	1	20°
Alcohol á 70°	2	
Sal amoniaco	5	22°
Nitro	5	
Agua	16	
Sal amoniaco	5	25°
Nitro	5	
Sulfato de sosa cristalizado	8	
Agua	16	
Sulfato de sosa cristalizado	8	27°
Ácido clorhídrico diluido	5	
Sulfato de sosa cristalizado	6	33°
Sal amoniaco	4	
Nitro	2	
Ácido nítrico diluido	4	
Hielo	1	44°
Ácido sulfúrico diluido	1	

TABLA COMPARATIVA

DE LOS

TERMÓMETROS CENTÍGRADO, DE REAUMUR Y DE FAHRENHEIT.*

Centígrado	Reaumur	Fahrenheit	Centígrado	Reaumur	Fahrenheit	Centígrado	Reaumur	Fahrenheit
0	0.	−32.0	34	27.2	93.2	68	54.4	154.4
+1	0.8	33.8	35	28.0	95.0	69	55.2	156.2
2	1.6	35.6	36	28.8	96.8	70	56.0	158.0
3	2.4	37.4	37	29.6	98.6	71	56.8	159.8
4	3.2	39.2	38	30.4	100.4	72	57.6	161.6
5	4.0	41.0	39	31.2	102.2	73	58.4	163.4
6	4.8	42.8	40	32.0	104.0	74	59.2	165.2
7	5.6	44.6	41	32.8	105.8	75	60.0	167.0
8	6.4	46.4	42	33.6	107.6	76	60.8	168.8
9	7.2	48.2	43	34.4	108.4	77	61.6	170.6
10	8.0	50.0	44	35.2	111.2	78	62.4	172.4
11	8.8	51.8	45	36.0	113.0	79	63.2	174.2
12	9.6	53.6	46	36.8	114.8	80	64.0	176.0
13	10.4	55.4	47	37.6	116.6	81	64.8	177.8
14	11.2	57.2	48	38.4	118.4	82	65.6	179.6
15	12.0	59.0	49	39.2	120.2	83	66.4	181.4
16	12.8	60.8	50	40.0	122.0	84	67.2	183.2
17	13.6	62.6	51	40.8	123.8	85	68.0	185.0
18	14.4	64.4	52	41.6	125.6	86	68.8	186.8
19	15.2	66.2	53	42.4	127.4	87	69.6	188.6
20	16.0	68.0	54	43.2	129 2	88	70.4	190.4
21	16.8	69.8	55	44.0	131.0	89	71.2	192.2
22	17.6	71.6	56	44.8	132.8	90	72.0	194.0
23	18.4	73.4	57	45.6	134.6	91	72.8	195.8
24	19.2	75.2	58	46.4	136.4	92	73.6	197.6
25	20.0	77.0	59	47.2	138.2	93	74.4	199.4
26	20.8	78.8	60	48.0	140.0	94	75.2	201.2
27	21.6	80.6	61	48.8	141.8	95	76.0	203.0
28	22.4	82.4	62	49.6	143.6	96	76.8	204.8
29	23.2	84.2	63	50.4	145.4	97	77.6	206.6
30	24.0	86.0	64	51.2	147.2	98	78.4	208.4
31	24.8	87.8	65	52.0	149.0	99	79.2	210.2
32	25.6	89.6	66	52.8	150.8	100	80.0	212.0
33	26.4	91.4	67	53.6	152.6			

* Siendo el termómetro centígrado el que tiene más uso en México, cuando en el curso de la obra se haga referencia á grados de temperatura, si no se hace mencion del autor del termómetro, se ha de entender que se habla del centígrado.

Para convertir los grados de Reaumur en centígrados, se multiplican los primeros por 5 y el producto se divide por 4.

Para convertir los centígrados en grados de Reaumur se multiplican aquellos por 4 y el producto se divide por 5.

Si se trata de averiguar á cuántos centígrados corresponde un número dado de grados de la escala de Fahrenheit, se deduce del número de éstos, 32, se multiplica lo que resta por 5 y se divide por 9. La misma operacion se hace tratándose de la escala de Reaumur, con la diferencia de que se multiplica por 4 y no por 5, ni hay deduccion.

Por el contrario, cuando se quiera trasformar los centígrados en grados de Fahrenheit, se multiplican aquellos por 9 y el producto se divide por 5, añadiendo á lo que resulte, 32. Para convertir los grados de Fahrenheit en de Reaumur, se deduce de aquellos, 32, se multiplica el sobrante por 4 y el producto se divide por 9.

CORRESPONDENCIA

ENTRE LOS GRADOS CENTESIMALES Y LOS DE CARTIER,

CON LAS DENSIDADES.

GRADOS centesimales	GRADOS de Cartier	DENSIDADES correspondientes	GRADOS centesimales	GRADOS de Cartier	DENSIDADES correspondientes	GRADOS centesimales	GRADOS de Cartier	DENSIDADES correspondientes
0	10.0	1.000	34	15.4	0.961	68	25.4	0.896
1	10.2	0.998	35	15.6	0.959	69	25.8	0.893
2	10.4	0.997	36	15.8	0.958	70	26.3	0.891
3	10.6	0.996	37	16.0	0.957	71	26.7	0.888
4	10.8	0.994	38	16.2	0.955	72	27.1	0.886
5	11.0	0.993	39	16.4	0.954	73	27.5	0.883
6	11.2	0.991	40	16.7	0.952	74	28.0	0.880
7	11.3	0.990	41	16.9	0.951	75	28.4	0.878
8	11.5	0.989	42	17.1	0.949	76	28.9	0.875
9	11.7	0.988	43	17.4	0.947	77	29.3	0.873
10	11.8	0.987	44	17.6	0.946	78	29.8	0.870
11	12.0	0.985	45	17.9	0.944	79	30.3	0.867
12	12.1	0.984	46	18.1	0.942	80	30.8	0.864
13	12.3	0.983	47	18.4	0.940	81	31.3	0.862
14	12.4	0.982	48	18.7	0.938	82	31.8	0.859
15	12.6	0.981	49	19.0	0.937	83	32.3	0.856
16	12.7	0.980	50	19.2	0.935	84	32.8	0.853
17	12.8	0.979	51	19.5	0.933	85	33.3	0.850
18	13.0	0.978	52	19.8	0.931	86	33.8	0.847
19	13.1	0.977	53	20.1	0.929	87	34.4	0.844
20	13.2	0.976	54	20.5	0.927	88	35.0	0.841
21	13.4	0.975	55	20.8	0.925	89	35.6	0.838
22	13.5	0.974	56	21.1	0.923	90	36.2	0.835
23	13.7	0.973	57	21.4	0.921	91	36.9	0.831
24	13.8	0.972	58	21.8	0.918	92	37.5	0.828
25	14.0	0.971	59	22.1	0.916	93	38.2	0.824
26	14.1	0.970	60	22.5	0.914	94	38.9	0.820
27	14.3	0.969	61	22.8	0.912	95	39.7	0.817
28	14.4	0.968	62	23.2	0.910	96	40.5	0.813
29	14.6	0.967	63	23.5	0.907	97	41.3	0.809
30	14.7	0.966	64	23.9	0.905	98	42.2	0.804
31	14.9	0.964	65	24.3	0.903	99	43.2	0.799
32	15.0	0.963	66	24.7	0.900	100	44.2	0.795
33	15.2	0.962	67	25.0	0.898			

Relacion *entre los grados del areómetro de Baumé y la densidad de cualquier líquido más pesado que el agua; como los ácidos, las soluciones salinas, los jarabes, etc.*

Grados de Baumé	DENSIDAD	Grados de Baumé	DENSIDAD	Grados de Baumé	DENSIDAD	Grados de Baumé	DENSIDAD
0	1000	20	1161	39	1372	58	1676
1	1007	21	1171	40	1384	59	1695
2	1014	22	1180	41	1398	60	1715
3	1022	23	1190	42	1412	61	1736
4	1029	24	1199	43	1426	62	1758
5	1036	25	1210	44	1440	63	1779
6	1044	26	1221	45	1454	64	1801
7	1052	27	1231	46	1470	65	1823
8	1060	28	1242	47	1485	66	1847
9	1067	29	1252	48	1501	67	1872
10	1075	30	1261	49	1516	68	1897
11	1083	31	1275	50	1532	69	1921
12	1091	32	1286	51	1549	70	1946
13	1100	33	1298	52	1566	71	1974
14	1108	34	1309	53	1583	72	2000
15	1116	35	1321	54	1601	73	2031
16	1125	36	1334	55	1618	74	2059
17	1134	37	1346	56	1637	75	2087
18	1143	38	1359	57	1656	76	2116
19	1152						

TABLA de Gay-Lussac, *para la correccion de los grados centesimales del alcohol, medido á temperaturas superiores ó inferiores á + 15 grados.*

Temperatura observada	Grados alcohométricos correspondientes á las temperaturas observadas.								
	45°	50°	55°	60°	80°	85°	90°	95°	100°
0	50,7	55,4	60,2	65,0	84,3	88,9	93,6	98,0	0
1	50,3	55,1	59,9	64,7	84,0	88,7	93,3	97,8	0
2	49,9	54,7	59,5	64,4	83,7	88,5	93,1	97,6	0
3	49,6	54,3	59,2	64,1	83,5	88,2	92,9	97,4	0
4	49,2	54,0	58,9	63,7	83,2	87,9	92,7	97,2	0
5	48,8	53,6	58,5	63,4	82,9	87,7	92,4	97,0	0
6	48,4	53,3	58,1	63,0	82,6	87,4	92,2	96,8	0
7	48,1	52,9	57,8	62,7	82,3	87,2	91,9	96,6	0
8	47,7	52,6	57,5	62,4	82,0	86,9	91,7	96,4	0
9	47,3	52,2	57,1	62,0	81,7	86,6	91,5	96,2	0
10	46,9	51,8	56,8	61,7	81,5	86,4	91,2	96,0	0
11	46,6	51,5	56,4	61,4	81,2	86,1	91,0	95,8	0
12	46,2	51,1	56,0	61,0	80,9	85,8	90,7	95,6	0
13	45,8	50,8	55,7	60,7	80,6	85,5	90,5	95,4	0
14	45,4	50,4	55,3	60,3	80,3	85,3	90,2	95,2	0
15	45,0	50,0	55,0	60,0	80,0	85,0	90,0	95,0	100,0
16	44,6	49,6	54,6	59,6	79,7	84,7	89,7	94,8	99,8
17	44,2	49,3	54,3	59,3	79,4	84,4	89,5	94,6	99,7
18	43,8	48,9	53,9	58,9	79,1	84,1	89,2	94,3	99,5
19	43,5	48,5	53,6	58,6	78,8	83,9	88,9	94,1	99,3
20	43,1	48,2	53,2	58,2	78,5	83,6	88,7	93,9	99,1
21	42,7	47,8	52,9	57,9	78,2	83,3	88,4	93,7	99,0
22	42,3	47,4	52,5	57,5	77,9	83,0	88,2	93,4	98,8
23	41,9	47,0	52,1	57,1	77,6	82,7	87,9	93,2	98,6
24	41,5	46,6	51,8	56,8	77,3	82,4	87,6	93,0	98,4
25	41,1	46,3	51,4	56,5	77,0	82,1	87,4	92,7	98,2
26	40,7	45,9	51,0	56,1	76,7	81,8	87,1	92,5	98,1
27	40,3	45,5	50,7	55,8	76,3	81,5	86,8	92,2	97,9
28	39,9	45,1	50,3	55,4	76,0	81,2	86,5	92,0	97,7
29	39,5	44,7	49,9	55,0	75,7	80,9	86,2	91,7	97,5
30	39,1	44,3	49,6	54,7	75,4	80,6	86,0	91,5	97,3

DENSIDAD DEL ÁCIDO SULFÚRICO

COMPARADA CON LOS GRADOS AREOMÉTRICOS. *

DENSIDAD	GRADOS areométricos	A LA TEMPERATURA DE 0°		A LA TEMPERATURA DE 15°	
		Monohidratado	Anhidro	Monohidratado	Anhidro
1,036	5,0	5,1	4,2	5,4	4,5
1,075	10,0	10,3	8,4	10,9	8,9
1,116	15,0	15,5	12,7	16,3	13,3
1,161	20,0	21,2	17,3	22,4	18,3
1,209	25,0	27,2	22,2	28,3	23,1
1,262	30,0	33,6	27,4	34,8	28,4
1,296	33,0	37,6	30,7	38,9	31,8
1,320	35,0	40,4	33,0	41,6	34,0
1,332	36,0	41,7	34,1	43,0	35,1
1,345	37,0	43,1	35,2	44,3	36,2
1,357	38,0	44,5	36,3	45,5	37,2
1,370	39,0	45,9	37,5	46,9	38,3
1,383	40,0	47,3	38,6	48,4	39,5
1,397	41,0	48,7	39,7	49,9	40,7
1,410	42,0	50,0	40,8	51,2	41,8
1,424	43,0	51,4	41,9	52,5	42,9
1,438	44,0	52,8	43,1	54,0	44,1
1,453	45,0	54,3	44,3	55,4	45,2
1,468	46,0	55,7	45,5	56,9	46,4
1,483	47,0	57,1	46,6	58,2	47,5
1,498	48,0	58,5	47,8	59,6	48,7
1,514	49,0	60,0	49,0	61,1	50,0
1,530	50,0	61,4	50,1	62,6	51,1
1,546	51,0	62,9	51,3	63,9	52,2
1,563	52,0	64,4	52,6	65,4	53,4
1,580	53,0	65,9	53,8	66,9	54,6
1,597	54,0	67,4	55,0	68,4	55,8
1,615	55,0	68,9	56,2	70,0	57,1
1,634	56,0	70,5	57,5	71,6	58,4
1,652	57,0	72,1	58,8	73,2	59,7
1,671	58,0	73,6	60,1	74,7	61,0
1,691	59,0	75,2	61,4	76,3	62,3
1,711	60,0	76,9	62,8	78,0	63,6
1,732	61,0	78,6	64,2	79,8	65,1
1,753	62,0	80,4	65,7	81,7	66,7
1,774	63,0	82,4	67,2	83,9	68,5
1,796	64,0	84,6	69,0	86,3	70,4
1,819	65,0	87.4	70,3	89,5	73,0
1,830	65,5	89,1	71,2	91,8	74,9
1,837	65,8	90,4	73,8	94,5	77,1
1,842	66,0	91,3	74,5	100,0	81,6
1,846	66,2	92,5	75,5		
1,852	66,4	95,0	77,5		
1,857	66,6	100,0	81,6		

* Esta tabla, que pertenece á Pelouze y Fremy, ha sido corregida.

TABLA que indica la densidad, grados areométricos y cantidad de ácido nítrico anhidro contenida en cien partes de líquido.

Densidad del ácido	Grados correspondientes al areómetro	Ácido anhidro en 100 partes
1,51	48°½	85,75
1,50	48	79,70
1,45	45	67,74
1,42	43	60,16
1,40	41 ½	56,19
1,35	38	48,22
1,30	34	40,25
1,15	15	21,92

TABLA que indica la densidad, grados areométricos y cantidad de ácido clorhídrico real contenido en cien partes de líquido.

Grados del areómetro de Baumé	DENSIDAD	Cantidad de ácido real en 100 partes de ácido líquido
26,5	1,21	42,43
24,5	1,19	38,38
22,0	1,17	34,34
20,0	1,15	30,30
17,5	1,13	26,06
15,0	1,11	22,22
13,0	1,09	18,18
10,0	1,07	14,14
7,5	1,05	10,10

CANTIDAD DE AMONIACO

CONTENIDA EN CIEN PARTES DE SOLUCION

Y ESTIMADA POR SU DENSIDAD Y GRADOS AREOMÉTRICOS SEGUN DAVY.

Densidad de la solucion á + 10°	Gas amoniaco por ciento	Grados con el areómetro de Baumé
0,9692	9,50	15,8
0,9619	9,60	16,0
0,9597	10,17	16,2
0,9573	10,82	16,5
0,9545	11,56	17,0
0,9513	12,40	17,5
0,9476	13,46	18,0
0,9435	15,88	19,4
0,9385	17,52	20,4
0,9326	19,54	21,6
0,9255	20,26	22,0
0,9166	22,07	23,0
0,9054	25,37	25,0
0,9000	26,00	26,0
0,8875	29,25	28,2
0,8750	32,50	30,6

*TABLA en que constan los nombres de los cuerpos simples, los signos que los representan, sus equivalentes y los compuestos que forman con el oxígeno.**

NOMBRES	Símbolos	EQUIVALENTES		COMPUESTOS OXIGENADOS
		O = 100	H = 1	
Aluminium	Al	175,00	14,00	$Al^2 O^3$ sesquióxido de aluminio ó alúmina.
Argentum.	Ag	1350,00	108,00	$Ag^2 O$ subóxido de plata. $Ag O$ protóxido de plata. $Ag O^2$ bióxido de plata.
Arsenicum	As	937,50	75,00	$As O^3$ ácido arsenioso. $As O^5$ ácido arsénico.
Aurum.	Au	1227,80	98,22	$Au^2 O$ protóxido de oro. $Au^2 O^2$ óxido intermedio. $Au^2 O^3$ sesquióxido ó ácido áurico.
Azoetum seu Nitrogenium . . .	Az	175,00	14,00	$Az O$ protóxido de azoe. $Az O^2$ bióxido de azoe. $Az O^3$ ácido nitroso. $Az O^4$ ácido hiponitroso. $Az O^5$ ácido nítrico.
Baryum	Ba	856,25	68,50	$Ba O$ protóxido de bario ó barita. $Ba O^2$ bióxido de bario.
Bismuthum	Bi	1330,00	106,40	$Bi O$ protóxido de bismuto. $Bi^2 O^3$ sesquióxido de bismuto. $Bi^2 O^5$ ácido bismútico.
Borum.	Bo	136,00	10,88	$Bo O^3$ ácido bórico
Bromum.	Br	1000,00	80,00	$Br O$ ácido bromoso. $Br O^5$ ácido brómico.
Cadmium	Cd	700,00	56,00	$Cd O$ protóxido de cadmio.
Calcium	Ca	250,00	20,00	$Ca O$ protóxido de calcio ó cal. $Ca O^2$ bióxido de calcio.
Carbonum.	C	75,00	6,00	$C O$ óxido de carbono. $C^2 O^3$ ácido carbonoso ú oxálico. $C O^2$ ácido carbónico.
Cerium	Ce	590,75	47,20	$Ce O$ protóxido de cerio. $Ce^2 O^3$ sesquióxido de cerio. $Ce^3 O^4$ Impropiamente llamado ácido cerosocérico.
Cœsium.	Cs	1550,00	124,00	$Cs O$ protóxido de cesio.

* Como en los diversos autores hay varias diferencias, tanto respecto de los signos como de los equivalentes, número y nombre de las combinaciones, se han tenido que preferir los datos más aproximados á la exactitud, y que rectificar los cálculos.

NOMBRES	Símbolos	EQUIVALENTES O = 100	EQUIVALENTES H = 1	COMPUESTOS OXIGENADOS
Chlorum.	Cl	443,12	35,45	$Cl\,O$ ácido hipocloroso. $Cl\,O^3$ ácido cloroso. $Cl\,O^4$ ácido hipoclórico. $Cl\,O^5$ ácido clórico. $Cl\,O^7$ ácido perclórico. $Cl^3\,O^{13}$ ácido clorosoclórico. = $Cl\,O^3$ 2 ($Cl\,O^5$). $Cl^3\,O^{17}$ ácido cloroso-perclórico. = $Cl\,O^3$, 2 ($Cl\,O^7$).
Cromum.	Cr	328,12	26,25	$Cr\,O$ protóxido de cromo. $Cr^3\,O^4$ óxido salino. $Cr^2\,O^3$ sesquióxido de cromo. $Cr\,O^3$ ácido crómico. $Cr^2\,O^7$ ácido percrómico.
Cobaltum	Co	368,75	29,50	$Co\,O$ protóxido de cobalto. $Co^2\,O^3$ sesquióxido de cobalto. $Co^3\,O^5$ ácido cobáltico.
Columbium seu Tantalum. . .	Ta	1153,62	92,29	$Ta^2\,O^3$ óxido de tántalo. $Ta\,O^2$ ácido tantálico.
Cuprum	Cu	396,87	31,75	$Cu^2\,O$ subóxido de cobre. $Cu\,O$ protóxido de cobre. $Cu\,O^2$ bióxido de cobre. $Cu\,O^3$ ácido cúprico.
Didimum	Di	¿620,00	73,50	No estudiados sus compuestos oxigenados.
Erbium	Er	. . . . .	85,27	No estudiados sus compuestos oxigenados.
Ferrum	Fe	350,00	28,00	$Fe\,O$ protóxido de fierro. $Fe^3\,O^4$ óxido magnético. = $Fe\,O$, $Fe^2\,O^3$ $Fe^2\,O^3$ sesquióxido ó peróxido de fierro. $Fe\,O^3$ ácido férrico.*
Fluorum seu Pthorum. . .	Fl	237,50	19,00	No se conocen compuestos oxígenados de fluoro.
Galium	Ga	. . . . .	78,00	
Glucinium.	Gl	87,50	7,00	$Gl^2\,O^3$ sesquióxido de glucinio ó glucina.
Hydrargyrum. . . .	Hg	1250,00	100,00	$Hg^2\,O$ protóxido de mercurio. $Hg\,O$ deutóxido de mercurio.
Hydrogenium. . . .	H	12,50	1,00	$H\,O$ protóxido de hidrógeno ó agua. $H\,O^2$ deutóxido de hidrógeno ó agua oxigenada.

* No se pone el óxido de las escorias por ser muy variada su composicion.

NOMBRES	Símbolos	EQUIVALENTES O = 100	EQUIVALENTES H = 1	COMPUESTOS OXIGENADOS
Ilmenium	Il	786,50	62,92	No se conocen sus compuestos oxigenados.
Indium.	In	450,00	36,00	In O protóxido de indio.
Iodum	I	1587,50	127,00	I O^3 ácido iodoso. I O^4 ácido hipoiódico. I O^5 ácido iódico. I O^7 ácido per-iódico ó heptaiódico.
Iridium	Ir	1231,25	98,50	Ir O protóxido de iridio. Ir^2 O^3 sesquióxido de iridio. Ir O^2 bióxido de iridio. Ir O^3 ácido irídico.
Jargonium*.				
Kalium seu Potassium . . .	K	489,25	39,14	K^2 O subóxido de potasio. K O protóxido de potasio. K O^2 bióxido de potasio. K O^3 peróxido de potasio.
Lanthanum	La	600,00	48,00	La O protóxido de lantano.
Lithium	Li	87,50	7,00	Li O protóxido de litio ó litina.
Magnesium	Mg	150,00	12,00	Mg O protóxido de magnesio ó magnesia.
Manganesum	Mn	343,75	27,50	Mn O protóxido de manganeso. Mn^3 O^4 óxido rojo de manganeso. Mn^2 O^3 sesquióxido de manganeso. Mn O^2 bióxido de manganeso ó manganesa. Mn O^3 ácido mangánico. Mn^2 O^7 ácido permangánico.
Molybdenum	Mo	600,00	48,00	Mo O protóxido de molibdeno. Mo O^2 bióxido de molibdeno. Mo O^3 ácido molibdénico.
Natrium vel Sodium	Na	287,50	23,00	Na^2 O subóxido de sodio. Na O protóxido de sodio ó sosa. Na^2 O^3 peróxido de sodio.
Nickellum.	Ni	368,75	29,50	Ni O protóxido de níquel. Ni^2 O^3 sesquióxido de níquel.
Niobium.	Nb	612,50	49,00	Nb^2 O^3 ácido hiponióbico. Nb O^2 ácido nióbico.
Osmium.	Os	1243,75	99,50	Os O protóxido de osmio. Os^2 O^3 sesquióxido de osmio. Os O^2 bióxido de osmio. Os O^3 ácido osmioso. Os O^4 ácido ósmico.

* Mr. Sorby ha dado ese nombre á un nuevo metal extraido de los diversos minerales de Zircornio.

NOMBRES	Símbolos	EQUIVALENTES O = 100	EQUIVALENTES H = 1	COMPUESTOS OXIGENADOS
Oxygenium	O	100,00	8,00	Unidad ponderal y volumétrica.
Palladium	Pd	665,62	53,25	$Pd^2 O$ subóxido de paladio. $Pd O$ protóxido de paladio. $Pd O^2$ bióxido de paladio.
Pellopium	Pe			Óxidos desconocidos.
Phosphorum	Ph	387,50	31,00	$Ph^2 O$ óxido de fósforo. $Ph O$ ácido hipofosforoso. $Ph O^3$ ácido fosforoso. $Ph^3 O^{13}$ ácido fosfático ó hipofosfórico. $Ph O^5$ ácido fosfórico.
Platinum	Pt	1231,25	98,50	$Pt O$ protóxido de platino. $Pt O^2$ bióxido de platino.
Plumbum	Pb	1293,75	103,50	$Pb^2 O$ subóxido de plomo $Pb O$ protóxido de plomo. $Pb^2 O^3$ sesquióxido de plomo ó plombato de plomo. = $Pb O^2$, $Pb O$. $Pb O^2$ ácido plómbico, peróxido ú óxido pulga.
Potassium, véase Kalium.				
Rhodium	Rh	652,00	52,16	$Rh O$ protóxido de rodio. $Rh^2 O^3$ sesquióxido de rodio. $Rh O^2$ bióxido de rodio. $Rh O^3$ ácido ródico.
Rubidium	Rb	1066,87	85,35	$Rb O$ protóxido de rubidio.
Ruthenium	Ru	652,00	52,16	$Ru O$ protóxido de rutenio. $Ru^2 O^3$ sesquióxido de rutenio. $Ru O^2$ bióxido de rutenio. $Ru O^3$ ácido ruténico. $Ru O^4$ ácido perruténico.
Selenium	Se	496,87	39,75	$Se O^2$ ácido selenioso. $Se O^3$ ácido selénico.
Silicium	Si	262,50	21,00	$Si^2 O^3$ sesquióxido de silicio. $Si O^3$ ácido silícico ó sílice.
Sodium, véase Natrium.				
Stanum	Sn	737,50	59,00	$Sn O$ protóxido de estaño ó ácido estañoso. $Sn^5 O^{10}$ ácido metastánico. $Sn^2 O^3$ estanato de protóxido de estaño. $Sn^5 O^{11}$ metaestanato de protóxido de estaño. $Sn O^2$ ácido estánico.

NOMBRES	Símbolos	EQUIVALENTES O = 100	EQUIVALENTES H = 1	COMPUESTOS OXIGENADOS
Stibium	Sb	1506,25	120,50	$Sb^3 O^2$ subóxido de antimonio. $Sb^2 O^3$ sesquióxido de antimonio. protóxido ó ácido antimonioso. $Sb^2 O^5$ ácido antimónico.
Strontium	St	546,87	43,75	$St O$ protóxido de estroncio ó estronciana. $St O^2$ bióxido de estroncio.
Sulphur	S	200,00	16,00	$S^2 O^2$ ácido hiposulfuroso. $S O^2$ ácido sulfuroso. $S O^3$ ácido sulfúrico. $S^2 O^5$ ácido hiposulfúrico ó dithiónico. $S^3 O^5$ ácido subhiposulfúrico ó trithiónico. $S^4 O^5$ ácido hiposulfúrico bisulfurado ó tetrathiónico. $S^5 O^5$ ácido hiposulfúrico tetrasulfurado ó pentathiónico.
Tellurum	Te	806,25	64,5	$Te O^2$ ácido teluroso. $Te O^3$ ácido telúrico.
Terbium	Tr			No conocidas sus combinaciones oxigenadas.
Thallium	Tl	2550,00	204,00	$Tl O$ protóxido de talio. $Tl O^3$ peróxido de talio.
Thorium	Th	743,75	59,50	$Th O$ óxido de torio ó torina.
Titannum	Ti	312,50	25,00	$Ti O$ protóxido de titano. $Ti^2 O^3$ sesquióxido de titano. $Ti O^2$ ácido titánico.
Tungstenum ó Wolfram	Tu	1150,00	92,00	$Tu O^2$ ácido tungstenoso ú óxido de tungsteno. $Tu O^3$ ácido tungsténico.
Uranium	Ur	750,00	60,00	$Ur O$ protóxido de uranio. $Ur^2 O^3$ sesquióxido de uranio.
Vanadium	Vd	856,25	68,50	$Vd O$ protóxido de vanadio. $Vd O^2$ bióxido de vanadio. $Vd O^3$ ácido vanádico.
Wolfram, véase Tungstenum.				
Yttrium	Y	400,00	32,00	$Y O$ protóxido de ytrio ó ytria.
Zincum	Zn	412,50	33,00	$Zn^2 O$ subóxido de zinc. $Zn O$ protóxido de zinc.
Zirconium	Zr	419,75	33,58	$Zr^2 O^3$ sesquióxido de zirconio ó zirconia.

SEGUNDA PARTE

PRODUCTOS NATURALES VEGETALES, ANIMALES Y MINERALES.

ABA

ABANICO. Mano de leon, Crestas, Cresta de gallo, Cinco de Mayo. *Celosia Cristata*, L.; Amarantaceas.

VEGETA. Sierra de Huauchinango.

USOS VULGARES. Las hojas en cocimiento tomado al interior, como anti-blenorrágicas.

ABELMOSCO. Algalia vegetal, Grano de almizcle. Abelmosch, Franc.; Musk grain, Ing.; *Hibiscus abelmoschus*, L.; Malvaceas.

VG. En la India; se cultiva en México.

COMPOSICION QUÍMICA:

Parenquima y humedad		130
Mucílago		90
Materia albuminosa		14
Aceite fijo		16
Materia concreta		
Principios volátiles cloroses.		
Resina colorida		
		250

U. V. Las semillas son empleadas interiormente en cocimiento como emenagogas y contra las mordeduras de las víboras ponzoñosas: se usan tambien como perfume por el olor aromático agradable que tienen.

USOS MEDICINALES. La raíz, como emoliente.

ABROJO DE TIERRA CALIENTE.—Chauxnuc, Maya. *Tribulus terrestris*, L.; Zigofiladas.

VG. Yucatan.

PARTES USUALES. Raíz, tallos, hojas y semillas.

U. V. Las raíces y semillas se usan vulgarmente como tónicas, estimulantes y aperitivas: el cocimiento de las hojas y tallos, en baños, se emplea contra el reumatismo articular. El mismo, hecho con las hojas y raíces, al interior como diurético.

ACE

ACEDERA. Oseille, Franc.; Sorrel, Ing.; *Rumex acetosa*, L.; Polygoneas.

Planta cultivada en nuestras hortalizas, así como la Acederilla, *Rumex acetosella*, que ya es silvestre. Ambas contienen en sus hojas una gran cantidad de bi-oxalato de potasa, y un poco de ácido tártrico. Industrialmente dicha sal se extrae de la acedera, y de ahí el nombre vulgar de sal de acedera.

U. M. Tiene poco uso en medicina como diurética y no debe emplearse.

ACEITE DE ABETO (Véase el tomo VI de la «Gaceta Médica:» El Oyametl, por A. Herrera). Trementina de abeto: los indígenas le llaman tambien aceite de palo.

Producto del Oyamel, *Pinus religiosa*, H. B.; Coníferas.

VG. En los montes que circundan el valle de México, en Angangueo y en otras partes de la República.

CARACTÉRES FISONÓMICOS. Es una trementina viscosa de la consistencia del jarabe, turbia y blanquizca cuando acaba de extraerse, trasparente y casi incolora cuando ha permanecido algun tiempo en reposo y que se ha evaporado el agua que naturalmente contiene; con el tiempo va tomando un color amarillo-verdoso. Su olor recuerda el del limon, su sabor es amargo, acre y aromático; se deseca al aire formando un barniz; se disuelve incompletamente en el alcohol dando al líquido un aspecto lechoso. Mezclada con un dieziseisavo de su peso de magnesia calcinada, adquiere al cabo de dos dias la consistencia pilular.

COM. Q. Contiene aceite volátil, materia extractiva, sub-resina, abietina, ácido abiético y succínico; por lo que puede emplearse como sucedáneo de la trementina de Venecia.

ACE

Se colecta en el invierno, perforando con una cánula puntiaguda las vesículas que contienen esta trementina, y que en esa época se forman en la corteza del árbol.

Adulteraciones. En México suelen vender en lugar de esta trementina la del ocote, sustitucion muy fácil de reconocer, pues las propiedades físicas de una y otra son distintas y fáciles de apreciar.

U. v. Como balsámico.

Usos industriales. En la pintura.

ACELGA. Bette, Poiréo, Franc.; Beet, Ing.; *Beta cycla*, L.; Salsolaceas.

Cultivada. En México y otros países.

Usos económicos. Las hojas como alimento.

U. m. Como emoliente.

ACÍBAR. Zábida, Zábila, Aloe; Aloés, Franc.; Aloes, Ing.

Jugos concretos ó extractos de las hojas de diversas especies del género *Aloe;* de la familia de las Liliaceas.

En México se encuentran diversas especies de este género que se designan vulgarmente con el nombre de zábila; el jugo de algunas de ellas podria tal vez emplearse para la preparacion de esta droga.

Caractéres generales. Sabor amargo muy intenso y especial; se ablandan fácilmente con el calor de la mano y adquieren alguna plasticidad; á una temperatura elevada se funden, primero parcialmente, y despues se descomponen. Son solubles en el agua hirviendo, la que al enfriarse abandona una sustancia negruzca; el alcohol débil los disuelve casi en totalidad; son insolubles en el alcohol absoluto, el éter, los aceites fijos y volátiles; tratados en caliente con el ácido nítrico producen ácido pícrico, caracterizado por la propiedad de formar precipitado con la potasa y sus sales; y además se forman ácidos oxálico, aloético, y crisámnico. Las principales clases que de esta droga se encuentran en el comercio, son las siguientes:

Aloe socotrino ó socotrina, producido por el *Aloe soccotrina;* planta que vive en la isla de Socotora, en la Arabia, etc. Su color es variable del rojo jacinto al rojo granate; quebradura lustrosa y concoidal; polvo amarillo dorado, olor suave y agradable semejante al de la mirra.

Aloe hepático ó socotrino opaco. Proviene de la misma planta que el anterior, del que difiere por ser completamente opaco, miéntras que el otro es traslúcido.

Comunmente estas dos clases se hallan mezcladas, formando la variedad traslúcida, vetas en medio de la masa de la variedad opaca, que es el estado habitual del Aloe socotrino. Tratados uno y otro Aloe con el agua, se disuelven formando un líquido jaraboso; si se añade mayor cantidad de aquella, una parte del Aloe se precipita.

Aloe del Cabo de Buena Esperanza, producido por diversas especies de Aloes que crecen en esa localidad, tales como el *A. spicata, A. linguæformæ*, etc.

ACI

Se presenta en masas de un color moreno negruzco con reflejo verdoso; visto en fragmentos pequeños es trasparente y rojizo; quebradura brillante y vítrea, polvo amarillo verdoso, olor fuerte, tenaz y desagradable: triturado con el agua, este olor aumenta y el polvo se convierte en una masa blanda, sobre la que este líquido ejerce poca accion. Se suele encontrar una variedad opaca que parece ser de calidad inferior.

Aloe de las Barbadas ó de Jamaica. Se cree que proviene del *A. vulgaris* y *A. sinuata*. Es de un color rojizo opaco, parecido al del hígado, lo que hace que algunos le llamen tambien Aloe hepático de las Barbadas. Cuando lleva mucho tiempo de preparado adquiere un color moreno-oscuro ó casi negro en su superficie; su quebradura es opaca y desigual, su olor muy fuerte, semejante al de la mirra y recordando algo el del yodo; el polvo es de un amarillo rojizo sucio que pasa al rojo-moreno cuando se expone por algun tiempo á la luz; triturado con el agua se divide mejor que el Aloe del Cabo, y produce un líquido más colorido.

El socotrino es superior á los demas; el del Cabo es el que se usa en México.

Se llaman Aloes caballunos los acíbares de muy mala calidad, cuyos caractéres varian mucho y que sólo se emplean en la albeitería. No se encuentran en nuestro comercio.

Extraccion. Diversos procedimientos se emplean para la preparacion de esta droga. 1º Se cortan por su base las hojas, se colocan verticalmente en toneles ó en botas en cuyo fondo se deposita el jugo, se evapora éste, ó bien exponiéndolo en vasijas planas al calor del sol ó al fuego desnudo, teniendo cuidado en este último caso de agitar constantemente. 2º Extrayendo el jugo por medio de la prensa, depurándolo por el reposo y evaporándolo al sol. 3º Se colocan las hojas despedazadas en cestos, se sumergen por espacio de diez minutos en el agua hirviendo, se sacan y reemplazan por nuevas hojas colocadas de la misma manera dejándolas el mismo tiempo; se repite esta operacion hasta que el líquido esté muy concentrado: entónces se deja enfriar y reposar, se decanta y despues se evapora al fuego. 4º Se hace un cocimiento fuerte de las hojas despedazadas, se filtra por un lienzo y se evapora hasta que adquiera la consistencia debida.

El primer procedimiento es el mejor.

Com. q. Edmundo Robiquet encontró en cien partes de Aloe socotrino las sustancias siguientes: Aloetina 85.00, ulmato de potasa 2.00, sulfato de cal 2,00, ácido gálico 0.25, albumina 8.00, vestigios de carbonato de potasa y de cal y de fosfato de cal. Los Sres. Bouillon, Lagrange y Vogel, encontraron además una pequeña cantidad de aceite volátil. La aloetina ó aloina se considera como el principio activo de esta droga; ocho partes de ella representan diez de Aloe socotrino y cincuenta de Aloe del Cabo.

Segun Kosman, el Aloe está compuesto de dos resinas electro-negativas llamadas ácidos aloesínico ó aloerésico y aloerisinico ó aloerético, combinados con un hidrato de carbono que se trasforma en glucosa por la accion de los ácidos ó de los álcalis concentrados.

ADULT. El acíbar se falsifica con la brea, el extracto de orozuz, el ocre, la goma y los huesos calcinados.

Tratando la sustancia con el agua, el ocre y la brea quedan sin disolverse; por la incineracion se descubrirá tambien la primera sustancia que quedará en las cenizas; el ácido crisámnico producirá una coloracion azul con el Aloe que contenga brea, y el olor característico que esta resina produce cuando se pone en contacto con un cuerpo en ignicion, servirá tambien para descubrir su presencia.

El extracto de orozuz y la goma quedarán como resíduo cuando se trate el acíbar por el alcohol débil. Incinerando el Aloe, los huesos calcinados quedarán en las cenizas. Tratando éstas con el ácido clorhídrico, habrá una viva efervescencia, y la solucion filtrada precipitará abundantemente por el oxalato de amoniaco.

U. M. Tónico estimulante del estómago de 2 á 10 centigr.; purgante de 15 á 50 centigr.

ACÓNITO. Aconit napel, Franc,; Wolf's banc, Monkshood, Ing., *Aconitum napellus*, L.; Ranunculaceas.

VG. Europa. Segun Oliva, Berton encontró esta planta en la sierra que hay entre Mazatlan y Durango (México); tal vez sea la variedad *delphinoides* que De Candolle describe como peculiar de la América meridional.

C. FIS. Hojas pinatisectas con los lóbulos cuneiformes, de un verde oscuro en su cara superior y más claro en la inferior, lisas y brillantes por ambas caras; sabor al principio amargo y herbáceo, despues quemante y acre, dejando un escozor y entorpecimiento persistentes en los labios, lengua y fauces; olor débil y nauseabundo. Con el tiempo se disminuyen estas propiedades organolépticas, así como la actividad de la planta sobre la economía animal.

La raíz napiforme del acónito, aunque muy activa, no se usa en México.

Las preparaciones farmacéuticas que tienen por base el acónito, son de una energia muy variable, lo que es debido á varias causas, enumerándose como principales la especie ó variedad empleada,* época de la cosecha, tiempo que lleva la planta de cosechada, y por último, si ha sido ó no cultivada, pues las silvestres parecen mucho más activas.

COM. Q. El acónito contiene los principios siguientes: resina, cera, goma, albumina, extractivo, leñoso, malato y citrato de cal: Geiger y Hesse han encontrado además dos principios activos, uno muy alterable, y al que la planta debe su acritud, y otro alcalino

* Los autores hacen mencion de otros acónitos que se usan en Europa, tales como el *Aconitum cammarum*, *A. anthora*, *A lycoctonum*.

llamado aconitina. Hubsschmann encontró otro alcaloide al que ha dado el nombre de napelina. Los Sres. Smith han descubierto últimamente en las raíces un alcaloide que nombraron aconitina. Segun Peschier, existe en el acónito un ácido particular llamado aconítico.

U. M. Narcótico. D. polvo, 2½ á 50 centig.; extracto alc. 2 á 10 centígr.; tintura 5 á 40 gotas.

ACXOYATIC. *Ipomea muricata*, H. B. K.; Convolvulaceas.

VG. Lomas de Tacubaya y otros lugares del Valle de México.

U. V. Las raíces de esta planta, ricas en resina, se usan como purgantes.

ACHICORIA DULCE. Cerraja ó Lechuguilla. Chichicaquilitl ó Tlamatzallin, Mex.; Ceanqua, Otomí; Laiteron commun; Palais de lièvre, Franc.; Sowthistle, Ing.; *Sonchus oleraceus* et *Sonchus ciliatus*, L.; Sinantereas.

VG. Abunda en los alrededores de la capital.

U. V. La raíz de esta planta como tónica, las hojas como emolientes y galactóforas.

U. EC. Como forraje, y muy empleado como pasto de fácil digestion.

ACHIOTILLO. Chacanguarica ó Pumacua; Rocon, Franc.; Annota ó Arnota, Ing.; *Bixa Orellana*, L.; Bixineas.

VG. En las tierras calientes de la República.

COM. Q. Contienen los granos segun John, un principio aromático, un ácido, una resina combinada á la materia colorante, mucílago, fibrina, extractivo colorido por una sustancia particular. Girardin ha encontrado además un principio inmediato al que ha llamado Bixina.

U. V. Las hojas se usan como laxantes, el achiote como antidisentérico y los granos como contraveneno de la Yuca cimarrona. (*Manihot œsculi folia.* Pohl.)

U. IND. Los granos de este arbusto, conocidos con el nombre de achiotillo, sirven para preparar la materia colorante que lleva el nombre de *achiote*.

U. M. Poco usado en medicina y de propiedades indeterminadas.

ADORMIDERAS. Tête de Pavot, Franc.; Poppy heads, Ing.; Con este nombre se conocen las cápsulas del *Papaver somniferum*, L.; Papaveraceas.

VG. Cultivada en el Asia y Europa.

C. FIS. Aunque se conocen algunas variedades de esta especie, la única de que nos ocuparémos por ser la que debe usarse en medicina, es la variedad blanca de cápsula deprimida, *Papaver album depresum*, Guib. Sus caractéres son: diámetro trasversal de 9 á 10 centím., vertical de 5 á 6, reborde inferior formado por el torus muy grueso y comunmente coloeado en un profundo seno que se halla en la base de la cápsula, en cuya base se notan generalmente algunos surcos longitudinales que corresponden á los trofospermas. El vértice deprimido presenta tambien un seno, en el que se encuentran

los estigmas, cuyos rayos erguidos paralelamente al eje, forman una corona, miéntras que el centro está tambien deprimido y lineo. Las paredes de las cápsulas son gruesas y esponjosas. Los trofospermas anchos, de un amarillo pronunciado y provistos de cada lado en su base de una alita bastante aparente. Las semillas son muy pequeñas, reniformes, de un color blanco amarilloso, traslúcidas, y presentan en su superficie, cuando se las observa con un lente, una especie de redecilla.

COM. Q. Las adormideras parece que contienen los mismos principios que el opio.

Segun Soubeiran, las adormideras grandes dan más extracto acuoso y alcohólico que las medianas y que las pequeñas. La época en que las cápsulas tienen más morfina es cuando pasan del verde glauco al verde blanquizco; por tanto, en ese momento debe hacerse la cosecha. Cien partes de adormideras grandes, sin semillas, tratadas por el alcohol á 56°, producen 17 partes de extracto casi pilular. Una parte de extracto representa 6 partes de cápsulas: la misma cantidad de adormideras, tratadas por infusion, dan la cuarta parte de su peso de extracto; por consiguiente, éste es ménos activo que el primero.

Segun Meurien, el extracto hidro-alcohólico contiene ocho veces ménos morfina que el extracto de opio (1 milíg. por cada 5 centíg. de extracto).

Las adormideras ceden al agua sus principios activos. Las preparaciones farmacéuticas obtenidas con ellas son de una actividad muy variable, lo que depende de la variedad de la planta empleada, de la época en la que se ha hecho la cosecha y del clima y terreno en que ha vivido el vegetal.

No deben sustituirse las adormideras con las cápsulas del *Papaver rhœas;* tampoco deben emplearse las que hayan sido picadas por el *Cynips rœadis*, porque entónces pierden en gran parte sus propiedades. Se conoce cuándo han sufrido este accidente, en que están hinchadas, suberosas y deformes del lado de la picadura.

U. EC. Las semillas no son narcóticas; en algunos países se usan como alimento. Se extrae de ellas un aceite secante, muy usado en Europa en farmacia y en el arte culinario como succedáneo del aceite de olivas; tambien se utiliza en las artes. Segun Berjot, las semillas producen de 46 á 50 por ciento de este aceite.

U. M. Narcóticas. D. al exterior, en cocimiento, de 2 á 6 cápsulas para un kilo de líquido. En lavativa 1 ó 2 cápsulas para 500 gram. El extracto es poco usado.

AGALLAS DE LEVANTE. Nuez de agallas; Noix de galle, Franc.; Gall-nut, Galls, Ing.

Excrecencia morbosa producida sobre el *Quercus infectoria.* Oliv. por la picadura del *Diplolepis Gallæ tinctoriæ* Br. *Cynips Gallæ tinctoriæ* Oliv.; insecto himenóptero que vive en la Asia Menor.

C. FIS. Aunque en el comercio se encuentran varias clases de agallas, en medicina deben preferirse las llamadas agallas negras ó agallas verdes de Alepo, que son del grueso de una avellana, de un color verde negruzco ó verde amarilloso, tuberculosas, como empolvadas (glaucas), compactas, muy pesadas, sin picaduras y muy astringentes: interiormente presentan una textura estriada y una pequeña cavidad en el centro.

COM. Q. Las agallas contienen, segun Guibourt, ácido tánico 65, ácido gálico 2, ácido elágico 2, ácido láteo-gálico 2, clorofila y aceite volátil 0,7, materia extractiva morena 2,5, goma 2,5, almidon 2, leñoso 10,5; azúcar líquida, albumina, sulfato de potasa, cloruro de potasio, galato de potasa, galato de cal, oxalato de cal, fosfato de cal 1,3, y agua 11,5. Se necesitan 40 partes de agua hirviendo para quitar á las agallas todos sus principios solubles.

Cuando se trata, segun Thomson, 10 partes de agallas por el alcohol, este líquido disuelve $^{7}/_{10}$, y por el éter $^{5}/_{10}$. Un cocimiento saturado deposita al enfriarse un precipitado abundante amarillo bajo. La infusion y la tintura precipitan con el ácido sulfúrico, el ácido muriático, el agua de cal, el carbonato de amoniaco, el de potasa, el acetato y el sub-acetato de plomo, el sulfato de cobre, el de fierro, los nitratos de plata y de mercurio, el tartrato de antimonio y de potasa, la solucion de gelatina, la infusion de quina, la de colombo, el opio y otras muchas sustancias vegetales, particularmente aquellas que contienen alcaloides.

U. V. ó IND. Para la preparacion de la tinta para escribir; en la tintorería para teñir de negro y para el curtimiento de las pieles. Con el nombre de *borregos de cucina*, el vulgo usa como hemostáticas unas agallas lanuginosas que se forman en los ramos tiernos de nuestras encinas. Llaman *manzanas de cucina, ó julos*, y les dan los mismos usos que á aquellos, á las excrecencias formadas sobre las hojas de estos árboles por la picadura del *Cynips quercus baccarum:* parece que contienen una gran cantidad de tanino. En algunas tintorerías emplean dichas manzanas como succedáneo de las agallas de Levante.

U. M. Astringente. D. desde 50 centíg. hasta 1 ó 2 gram. en polvo ó en píldoras; infusion para uso externo 10 gram. para 1 litro de agua.

AGARICO BLANCO. Agaric blanc, Fran.; Fongus of the larch, Ing.; *Boletus laricis*, L.; Hongos.

VG. Europa.

C. FIS. Hongo parásito del alerce. Se encuentra en el comercio, privado de su parte cortical, en masas del grueso del puño y aun más grandes; irregulares, de un blanco amarilloso, de tejido esponjoso; inodoro, sabor primero soso y despues amargo, acre y nauseabundo.

COM. Q. Contiene, segun Braconot, resina 72, fungina 26, extracto amargo 2. La resina parece que es su principio activo.

AGR

U. M. Lo usaban como purgante drástico; despues lo han empleado contra los sudores de los tísicos.

AGARICO YESCA. Agarico de encina, Agarico de cirujano; Agaric de chêne, Franc.; Touchewood, Spunk, Ing.; *Boletus seu Polyporus fomentarius*, L.; Hongos.

VG. Europa.

Parásito que vive sobre los tallos viejos de las encinas y de las hayas, y que para emplearlo en cirugía se le hace cierta preparacion. El vulgo usa en México como succedáneo de este agarico la yesca comun, *Boletus igniarius*, L.

U. M. Se emplea en cirugía contra las hemorragias como absorbente, por sus propiedades físicas.

AGRIMONIA. Aigremoine, Franc.; Agrimony, Liverwort, Ing.; *Agrimonia eupatoria*, L.; Rosaceas.

VG. En México y otros países.

U. M. Ligeramente astringente; infusion ó cocimiento 20 por 1,000 gram.

AGUACATE.[1] Tonalaguate. Ahoacacahuitl, Mex.; Ou, Maya; Cupanda, Tarasco; Avocatier, Franc.; *Persea gratissima*, Gærtn. Laurineas.

VG. En las regiones templadas y calientes de México.

Se distinguen cuatro variedades de esta planta: *vulgaris*, *oblonga*, *microphyla* y *schiediana*. Además de la especie *gratissima*, se encuentran en la República las siguientes: *Persea drymifolia Schiede*, conocida con el nombre de Aguacate oloroso; *P. amplexicaule, Sch.*; *P. pachipoda*, Eremb, ó Aguacate cimarron; *P. ligue, Sch.*, y *P. butyracea*, que es la que lleva el nombre vulgar de *Pagua*.

COM. Q. Betancourt ha encontrado en la pulpa del fruto, los principios siguientes: Aceite verde, aceite incoloro, estearina, margarina, clorofila, ácido málico, glucosa, materia extractiva, goma, almidon, ácido acético, fierro, sales de cal, potasa y magnesia. Ricord Madiana encontró tambien una corta cantidad de laurina.

La semilla del aguacate contiene:[2]

Aceite volátil amarillo	0,03
Manita	29,33
Resina verde amarga	0,90
Ácido málico	0,10
Materia extractiva compuesta de azúcar incristalizable y materia colorante	5,14
Goma	3,12
Albumina combinada al tanino	2,45
Fécula	89,53
Materia grasa jabonosa	10,92
Cloruros de potasio y calcio y acetato de cal	0,68
Celulosa	319,31
Agua	1493,30
	1954,81

1 Véase «Estudio sobre el Aguacate.» Tésis inaugural por el Sr. D. Rómulo Betancourt, México.
2 *Journal de Chimie*, tomo VII.

AGU

Betancourt encontró además amigdalina y sinaptasa; por la accion de estos principios, el uno sobre el otro, se forma el ácido prúsico, cuyo olor se percibe fácilmente en estas semillas.

El epicarpio ó cáscara del fruto fué analizado por el mismo Betancourt, quien encontró los principios siguientes: Resina blanda ácida, clorofila, principio aromático, tanino, materia colorante roja, sustancia extractiva, malato ácido de cal y sales de potasa, sosa, cal y magnesia.

U. V. Hojas y frutos como emenagogos. Segun Hernandez y otros, gozan la reputacion entre el vulgo de aumentar la secrecion espermática, así como la supuracion de las llagas y heridas.

El cocimiento de las hojas y el polvo de la corteza se emplean como antiperiódicos.

La cáscara del fruto (epicarpio) goza de gran reputacion como vermífugo, á la dósis de 8 á 10 gramos, tomada fresca, y de 4 á 6 gramos seca: esta propiedad probablemente reside en la resina de que ántes se ha hablado.

U. EC. El mesocarpio como alimento, el jugo de la semilla para marcar la ropa de una manera indeleble.

AGUAMIEL. *Savia agaves.* Líquido extraido de la cepa de diversas especies y variedades de maguey manso (*Agave salmiana Hort. Agave potatorum Salm.*, etc.), en las que se ha impedido el desarrollo de la inflorescencia, cortando su asta ó eje floral.

VG. Los agaves que la producen, en el Valle de México, en los llanos de Apam, en Pachuca y otras localidades de la República.

C. FIS. Líquido amarillento ó blanquecino, mucilaginoso, espumoso, de sabor agridulce, olor herbáceo, densidad variable, generalmente comprendida entre 1,025 y 1,046, segun las observaciones de Rio de la Loza (L.), químico mexicano, Boussingault y J. Segura.

COM. Q. Segun Rio de la Loza (L.) contiene los principios siguientes:

Azúcar	9,553
Goma y albumina soluble	0,540
Potasa, sosa, cal, magnesia, alumina, cloro, ácidos sulfúrico, fosfórico y silícico	0,726
Agua, materias resinosa y albuminoide, gases y pérdida	89,181
	100,000

Boussingault ha encontrado en el aguamiel:

Glucosa (levulosa)	26,45
Azúcar	61,71
Ácido málico	03,53
Goma	05,45
Albumina	10,13
Amoniaco	00,06
Sustancias minerales	06,21
Agua	886,46
	1,000,00

U. v. Goza la reputacion de anti-escorbútica y anti-blenorrágica.

U. EC. Se puede extraer de ella azúcar de muy buena calidad; se fabrica tambien un vinagre bastante bueno.

AHUEHUETE. Sabino de México, Ciprés de Moctezuma. Ahuehuetl, Mex.; Peulamum, Tarasco; *Taxodium mucronatum*, Ten.; Coníferas.

VG. En el Valle de México, en Oaxaca, Chiapas, Querétaro y otras localidades de la República.

COM. Q. El Dr. Tomás Noriega, de México,* extrajo por destilacion de los conos de este árbol, una esencia amarillo-verdosa, cuya densidad es 0,8259; hierve á 130°; su olor es agradable. El ácido sulfúrico concentrado la colora en amarillo naranjado que pasa poco á poco al rosado y despues al blanco lechoso. Con el yodo hace una pequeña explosion y desprende vapores violetas. Encontró tambien en los mismos frutos una resina blanda, de color rojo moreno; su solucion en el alcohol tiene un tinte rojo, y en el éter, amarillo claro; aunque neutra, la potasa á caliente la disuelve parcialmente.

U. v. La corteza, al interior, como emenagogo y diurética; las hojas tópicamente contra la sarna y como resolutivas; con la madera se prepara un alquitran que se usa con éxito en la curacion de algunas enfermedades de la piel; la destilacion seca de la misma madera produce un aceite empireumático muy semejante al de Cade.

AHUICHICHI. Brionía del país. Azazal, Aqualachti, Tololonchi, Ahuichichic, Chichicayotl, Ayotectli, Méx.; *Bryonia variegata*, Mill.; Cucurbitaceas.

VG. En las regiones templadas.

U. v. Drástico peligroso.

AILE Ó ABEDUL DE MÉXICO. *Alnus* ¿sp? Betulinaceas.

VG. En los montes que circundan el Valle de México y lugares análogos de la República.

P. U. La corteza.

U. M. Tónica y astringente.

U. EC. Para teñir.

AJE, Axi, Axe, Axin, Mex.; Ni-in, en idioma Maya.

Sustancia grasa producida por el *Cocens axin*, de La Llave (México); insecto hemíptero que se encuentra en varias localidades de la República, tales como Uruapam, Yucatan, Tlacotalpam, etc.: vive sobre el jobo *(Spondias mombim)*, el ciruelo *(S. rubra)*, el palo mulato *(Xanthoxylum pentanome* y *X. clava-Herculis)*.

C. FIS. y PROP. Q. El aje reciente tiene una consistencia semejante á la de la mantequilla, su color es amarillo variable, su olor particular recuerda el de manteca rancia. Se funde á 35°, es insoluble en el agua, soluble en el alcohol concentrado y caliente, y sobre todo en el éter; se saponifica con facilidad; absorbe el oxígeno del aire con bastante rapidez y se trasforma en una sustancia dura, morena, insoluble en el agua, el alcohol y el éter.

Los indígenas de Uruapam acostumbran formar con el aje, para entregarlo al comercio, masas como de 350 gramos de peso, que envuelven en hojas de maíz.

U. v. Los indígenas lo usan en la erisipela, y como resolutivo y vulnerario; tambien lo aplican á las hernias mezclado con hule, suelda, trementina y arrayan; lo emplean en bizmas contra la metorragia y otras enfermedades del útero.

U. IND. En las artes lo utilizan como un excelente barniz para la madera y metales: es el que usan para barnizar las jícaras.*

AJO. Ail, Franc.; Garlic, Ing. *Allium sativum*, L.; Liliaceas.

COM. Q. Los bulbos de esta planta, que es de hortaliza, contienen mucílago, albumina, fibra vegetal; una materia sacarina, fécula y un aceite volátil sulfurado al que debe su olor.

U. M. Poco empleado en medicina, y de propiedades indeterminadas. Al exterior obra como rubefaciente y revulsivo.

AJOLOTE. Axolotl, Mex.: *Siredon Humboldtii et Siredon Harlanii*, Dum. *et Siredon Dumerilii*, Duges; Orden de los Batracianos.

Viven las dos primeras especies en los lagos del Valle de México y otros puntos de la República, y la tercera en la laguna de Pátzcuaro; se conoce cerca de allí más generalmente con el nombre vulgar de *achoque de agua*.

El ajolote no es un animal perfecto como se habia creido antiguamente por la mayor parte de los naturalistas, sino una larva, que en circunstancias especiales se trasforma, perdiendo sus branquias, en un animal terrestre. *Amblistoma*.

U. M. La carne de este batraciano tiene propiedades analépticas, y al jarabe preparado con el cocimiento de su piel le atribuye el vulgo la de curar algunas afecciones pulmonares.

AJONJOLÍ. Sésame, Franc.; Sesamum, Ing.; *Sesamum orientale et Ses. indicum*, L.; Sesameas.

VG. En África, y es cultivado en México.

Las semillas del ajonjolí contienen mucho aceite graso (56 por ciento) que en México se emplea sin inconveniente en lugar del de oliva ó de almendras para muchas preparaciones farmacéuticas.

U. EC. La semilla para condimento; el residuo que queda despues de haber extraido el aceite, es un buen alimento para las vacas.

ÁLAMO. Peuplier, Franc.; Poplar, Ing.; *Populus*, Salicineas.

VG. México y Europa.

Las cortezas del *Populus alba* L., contienen tanino, ácido péctico, goma, materia grasa, materia extractiva, y *populina;* principio cristalizable semejante á la *salicina*. Son usadas en México las yemas de este vegetal para la preparacion del ungüento de

* «La Naturaleza,» tomo IV, pág. 35.

* Véase la «Gaceta Médica de México,» tomo VI.

populeon y se componen principalmente de una resina olorosa y aceite esencial. El álamo negro ó chopo, *Populus nigra* L., aunque más usado en Europa contra las hemorroides, aquí solamente es apreciado como árbol de ornato. El blanco parece más activo en sus propiedades medicinales, es más abundante y no necesita cultivo, pues es muy comun en el país.

U. M. Astringente poco usado, pero lo emplean contra las hemorroides.

ALBAHACA. Basilic, Franc.; Basil, Ing.; *Ocimum basilicum*, L.; Labiadas.

VG. En Asia y África; se cultiva en México.

P. U. Las hojas.

U. V. Estimulante difusible, y del estomágo.

U. EC. Como condimento.

ALCABUCIL. Cardo comestible; Chardon, Franc.; Cardoon Ing.; *Cynara cardunculus*, L.; Sinantereas.

VG. México.

U. EC. Los capítulos ántes de su completo desarrollo se usan como alimento, y sus flósculos para cuajar la leche.

ALCACHOFA. Cardo alcachofero; Artichaut Franc.; Artichoke, Ing.; *Cynara scolymus*, L.; Sinantereas.

Planta de hortaliza cuyos capítulos ántes de su completo desarrollo, se usan como alimento.

ALCANFOR DEL JAPON. ($C^{20}H^{16}O^{2}$) Camphre, Franc.; Camphor, Ing.; Producto del *Laurus camphora* L., *Camphora officinarum*, Nees. Laurineas.

VG. China, Japon y otras partes orientales del Asia.

C. FIS. y Q. Es un estearóptено de un color blanco semejante al hielo, trasparente, de olor fuerte penetrante y particular; sabor, primero amargoso, despues picante y caliente; seguido luego de una sensacion de frescura análoga á la que produce la menta piperita; densidad de 0,985 á 0,996. Es frágil, flexible y dúctil en cierto grado, lo que hace que no se pueda pulverizar sin intermedio. Si se coloca un fragmento de alcanfor en el agua, gira éste constantemente; la menor cantidad de materia grasa impide el fenómeno. Es tan volátil, que aun á la temperatura ordinaria desaparece completamente, cuando se le deja abandonado al aire. Se funde á 175° y hierve á 205°. Arde fácilmente, produciendo una llama muy brillante y fuliginosa sin dejar resíduo. El agua fria disuelve una pequeña cantidad de alcanfor suficiente para comunicarle su olor y sabor; la azúcar, la magnesia y el ácido carbónico aumentan su facultad disolvente, 100 partes de alcohol de 0,806° de densidad disuelven 150 partes de alcanfor á la temperatura de 12°; se disuelve fácilmente en el éter, los aceites fijos y volátiles, el ácido acético concentrado, los ácidos minerales diluidos, y sobre todo en el cloroformo; tambien es fácilmente soluble en el petróleo y en el sulfuro de carbono: se incorpora fácilmente con la crema. Cuando se asocia á las resinas adquiere diversas consistencias. Segun Planche, cuando se mezcla el polvo de alcanfor con la sangre de drago, el guayacan, la asafétida ó el galbano, la mezcla toma la consistencia pilular, conservándola indefinidamente; con el benjuí, el bálsamo de tolú, la goma amoniaco y la almáciga sucede lo mismo, pero la masa se pone blanda exponiéndola al aire; con el sagapeno y el animé adquiere una consistencia semilíquida permanente; con el incienso, el opoponaco, la guta, el euforbio, el bedelio, la mirra y el ámbar, permanece pulverulento; lo mismo con la tacamaca, la resina de Jalapa, la sandaraca y las materias resinoides de las quinas. El mismo observador ha notado que el alcanfor pierde completamente su olor, cuando se le mezcla con la asafétida, el galbano, el sagapeno, el bálsamo de tolú y el animé; lo pierde en gran parte con la sangre de drago, el incienso, la almáciga, el benjuí, el opoponaco, la tacamaca, el guayacan y la goma amoniaco.

Los ácidos sulfúrico y nítrico concentrados descomponen el alcanfor: el primero, carbonizándolo y convirtiéndolo en tanino artificial; el segundo en ácido canfórico por medio de destilaciones repetidas.

El alcanfor sublimado se presenta en el comercio bajo la forma de panes semiesféricos; convexos de un lado, cóncavos del otro y perforados en el centro.

ADULT. El alcanfor natural se falsifica con el artificial y con la sal amoniaco. El primer fraude se descubre disolviendo la sustancia en el alcohol y tratándola por el amoniaco: si el alcanfor está puro, el precipitado formado se redisuelve; en el caso contrario, permanece insoluble. La sal amoniaco se reconoce fácilmente tratando la sustancia con el agua, que la disuelve, y vertiendo en el líquido unas gotas de nitrato de plata aparece un precipitado característico de cloruro de plata. Mezclando con cal la sustancia sospechosa, se tendrá un desprendimiento de amoniaco, fácil de reconocerse por su olor y porque produce vapores blancos cuando se aproxima una varilla de vidrio mojada en el ácido clorhídrico.

U. M. Estimulante, antiespasmódico poderoso. D. 5 centígr. á 1 gram. en píldoras ó en emulsion: la solucion alcohólica como resolutiva al exterior.

ALCARAVEA, Comino de los prados; Carvi, Franc.; Caraway, Ing.; *Carum carvi*, L.; Umbelíferas.

VG. Europa.

P. U. Los frutos, que por la destilacion con el agua producen ácidos acético y fórmico, y aceite esencial.

U. V. Los frutos como condimento.

U. M. Estimulante, carminativa y antiespasmódica. D. En infusion, 5 á 10 gram. para un litro de agua.

ALFALFA. Luzerne, Franc.; Lucerne, Ing.; *Medicago sativa*, L.; Leguminosas.

Cultivada en México y Europa.

U. Emoliente y como forraje.

ALF

ALFILERILLO ó Aguja del pastor. *Erodium moranense*, H. B., y el *Geranium cicutarium*, L.; Geraniaceas.

Vg. Alrededores de la Capital.

U. v. El cocimiento de la parte herbácea, como emoliente.

ALGODON. Taman, Maya; Coton, Franc.; Cotton, Ing.; *Gossypium*.

Se conoce con este nombre la borra que rodea á la semilla de varias especies de algodones, siendo las principales el *Gossypium herbaceum* y el *G. arboreum* L., de las Malvaceas.

Vg. En México, Egipto y Arabia.

U. m. En las quemaduras de primero y segundo grados, y hoy muy recomendado como apósito aislador en las grandes heridas. Extendido en láminas barnizadas con una tela de albumina, forma lo que se llama *ouate*, empleado para los mismos usos.

ALHOLVA, Aljolva. Fenugree, Franc.; Fenn-greek, Ing.; *Trigonella fœnum-græcum*, L.; Leguminosas.

Vg. Europa, y cultivada en México.

P. u. Sus semillas.

Com. q. Contiene mucho mucílago, fécula, y segun M. Bosson, aceite volátil, aceite fijo y acre, materia amarga y nauseabunda, principio colorante amarillo y ácido málico.

U. v. En Egipto tuestan las semillas para usarlas como el café, á la infusion de las que agregan zumo de limon.

U. m. Las semillas como emolientes.

ALHUCEMA. Espliego; Lavande, Franc.; Lavender, Ing.; *Lavandula vera*, L.; Labiadas.

Vg. Francia, España é Italia.

Dos especies son las usadas en medicina; la A. verdadera que es la preferida, y la A. grande, macho ó falso nardo (*Lavandula spica*): ambas poseen las mismas propiedades, pero se distinguen entre sí, porque las flores de la primera son de un azul violado, más pequeñas, y se conocen en el comercio con el nombre de alhucema francesa, miéntras que las de la segunda son más grandes, de color más bajo, y se le llama alhucema española. Toda la planta de ambas alhucemas es fuertemente aromática, de olor agradable, el que conserva despues de seca.

U. v. Las flores como sahumerio, y en polvo como estornutatorio.

U. m. Estimulante. D. El polvo puede darse á la dósis de 1 á 2 gram., y de 4 á 8 gram. en infusion teiforme. Puede usarse en cataplasmas y para baños aromáticos.

ALMÁCIGA, Lentisco. Mastic, Franc.; Mastich, Ing.; *Mastiche*.

Resina producida por incisiones hechas en el tronco y ramos grandes del *Pistacia lentiscus* L.; Terebintaceas: árbol que vegeta en el Levante y Grecia.

C. fis. Se presenta en lágrimas más ó ménos gruesas, algo trasparentes, de quebradura vidriosa, color amarilloso, olor suave, sabor aromático y resinoso: se ablanda al mascarla y excita la salivacion: por el calor se funde y da un ligero olor.

ALM

Com. q. Se compone de dos resinas y un poco de aceite volátil: es enteramente soluble en el éter y la esencia de trementina; el alcohol la disuelve en parte: la que no es disuelta por este vehículo, es una sustancia blanca, dúctil, soluble en el éter, en el alcohol absoluto caliente y en los álcalis: tratada por el ácido nítrico da tanino. La segunda resina es considerada como un principio particular, al que se ha dado el nombre de masticina.

Adult. La mezclan con sandaraca. Se reconoce el fraude por la figura de las lágrimas de ésta, que son más alargadas; no se ablanda al masticarla, sino al contrario, se quiebra: tambien es poco soluble en el éter ó insoluble en la esencia de trementina.

U. ind. Para preparar barnices, y disuelta en éter ó en colodion sirve para llenar la cavidad de los dientes cariados.

U. m. Estimulante balsámica, y preconizada contra la incontinencia de orina. D. 60 centígr. á 2 gram.

ALMENDRA AMARGA. Amande amère, Franc.; Bitter almonds, Ing.; *Amygdala amara*. Es la variedad amarga del *Amygdalus communis*, L; Rosaceas.

Cult. En Europa. Es originaria de Persia y Siria.

C. fis. Se distinguen de las almendras dulces por su sabor amargo, debido al hidruro de benzoila ó aceite esencial que se forma al contacto de la amigdalina y emulsina con el agua, así como á una pequeña cantidad que tambien se forma entónces de ácido cianhídrico.

Com. q. Están compuestas de aceite fijo, emulsina ó sinaptasa, amigdalina, azúcar, goma y resina.

En México se usan en lugar de estas almendras las del durazno, *Persica vulgaris*, y las del chabacano, *Armeniaca vulgaris*, que son de la misma familia, y cuya composicion química es muy semejante.

U. m. Sedativa y calmante. D. Agua destilada 5 á 10 gram.; aceite volátil 1 á 5 gotas.

Incompatibles y contravenenos. Véase ácido cianhídrico.

ALMENDRA DULCE, conocida en el comercio con los nombres de almendra Esperanza, de España, de Portugal, etc., segun son más ó ménos gruesas, ovoides, etc. Amandes douces, Franc.; Swet almonds, Ing.; *Amygdala dulcis;* semilla del *Amygdalus communis*, L.; Rosaceas.

Cult. En Europa y África.

Com. q. Están compuestas de aceite fijo, emulsina, azúcar, goma y parenquima.

Para los usos medicinales se prefieren las enteras, blancas y opacas al interior, bien secas y quebradizas.

U. m. Emoliente. Se usa principalmente en emulsion. D. Emulsion, 30 á 500 gram.

ALMIDON. Amidon, Franc.; Starch, Ing.; *Amylum*.

Principio inmediato que existe en muchísimas plantas, aunque más especialmente se denomina así el que se encuentra en los

granos, con particularidad en el trigo, *Triticum hybernum* L., *T. turgidum*, L., etc., vegetales que pertenecen á la familia de las Gramíneas y se cultivan en México y otros muchos lugares del globo.

C. FIS. y Q. El almidon es blanco, pulverulento; produce cuando se le comprime entre los dedos un crujido particular; absorbe la humedad del aire; es insoluble en el alcohol, en el éter y en el agua fria; con el agua á 72° se hincha formando una jalea opalina, que se llama engrudo.

El yodo forma con el almidon un compuesto azul, cuyo tinte varia segun las proporciones empleadas: asi, cuando se ponen partes iguales de los dos cuerpos, el compuesto es azul de añil; azul negruzco si el yodo predomina, y azul violáceo si el almidon se halla en exceso; la coloracion desaparece por la accion del calórico y vuelve á aparecer por el enfriamiento. Los álcalis forman compuestos solubles con el almidon; el tanino se combina con él, y el compuesto que resulta, aunque es soluble en el agua hirviendo, se precipita por el enfriamiento; los ácidos sulfúrico, clorhídrico y acético diluidos, lo trasforman bajo la influencia del calórico en dextrina y azúcar de uva. Cuando se mezcla con queso y greda, se convierte en alcohol, segun Berthellot, sin trasformarse ántes en azúcar; calentado á 160° se convierte en dextrina.

U. M. Al interior, calmante y analéptico. Al exterior emoliente en cataplasmas y lavativas. D. Cataplasmas, 60 gram. para 500 de agua caliente; en lavativas, el polvo 30 á 60 gram. en 500 gram. de agua tibia.

ALMIZCLE. Musc, Franc.; Musk, Ing.; *Moschus*.

Sustancia particular, secretada en una bolsa que tiene debajo de la piel del vientre el almizclero, *Moschus moschiferus*, L., Orden de los Rumiantes. Vive en las regiones montañosas del Asia Central.

En el comercio se encuentran varias clases de esta droga, pero las principales son las siguientes:

1ª Almizcle de China de primera clase ó almizcle de Nankin. Está en bolsas aplastadas, arredondadas ú ovalos, por lo comun poco gruesas. La cara superior de éstas cubierta de pelos generalmente grises, cortos, gruesos y quebradizos; los que son ménos gruesos, pero más largos y de un color moreno leonado, se encuentran alrededor del orificio de dicha bolsa, colocados de manera que forman un remolino; aquel orificio no está situado en el centro, sino más cerca de uno de sus bordes. Su cara inferior la forma una piel seca, lampiña y sin abertura. Dichas bolsas tienen un olor excesivamente fuerte y amoniacal sin mezcla de hedor fecal.

2ª Almizcle de Tonquin. Esta clase se distingue de la anterior por ser las bolsas menos aplastadas, más gruesas y de forma lenticular casi regular; el pelo es muy corto y blanquizco, toda la superficie se halla cubierta de una fina eflorescencia blanca, y su olor es más débil y no amoniacal.

3ª Almizcle de Assam. Las bolsas de este almizcle son de forma variable, muy llenas y duras; los pelos son blancos, muy gruesos y quebradizos; la sustancia interior es moreno-negruzca, consistente y de un olor muy fuerte mezclado al que es propio de la algalia ó cibeta.

4ª Almizcle de Siberia ó almizcle Kabardin. Bolsas más pequeñas que las anteriores, oblongas, de pelo limpio, blanquizco y algo argentino; la piel que forma la cara inferior es amarillo-morena y semejante al pergamino; su olor es ménos fuerte y tenaz.

C. FÍS. La sustancia encerrada en estas diversas bolsas se presenta bajo la forma de pasta grumosa, más ó ménos blanda ó seca segun las clases, untuosa, de color rojo moreno ó ferruginoso semejante al de la sangre seca; su olor fuerte, penetrante, particular y tan difusivo, que una parte de almizcle es suficiente para comunicar su olor á tres mil partes de un polvo inodoro: sabor amargo, desagradable y algo acre; arde produciendo una llama blanca y un carbon brillante y esponjoso.

COM. Q. Guibourt y Blondeau han encontrado en el almizcle, agua, amoniaco, estearina, oleina, colesterina, un aceite ácido combinado con el amoniaco; aceite volátil, clorhidrato de amoniaco, cloruros de potasio y de calcio; un ácido indeterminado combinado con el amoniaco, la potasa y la cal; gelatina, albumina, fibrina, una materia carbonosa soluble en el agua, una sal calcárea soluble cuyo ácido es combustible, carbonato y fosfato de cal, pelos y arena. Geiger y Reinman hallaron además, una resina amarga, osmazoma, y una sustancia particular combinada en parte con el amoniaco.

Las cantidades de materias solubles que el almizcle cede á los distintos disolventes, varian en relacion á la clase de esta droga. Segun Theimann, cede al agua de 80 á 90 por ciento, Buchner dice que tan sólo 54,5 por ciento, y otros químicos que proporciones intermedias. La cantidad soluble en el alcohol varia de 25 á 62 por ciento, y Wood cree que el éter es su mejor disolvente.

El almizcle pierde su olor cuando se le mezcla con el agua de laurel cerezo y con todas las sustancias prúsicas, lo mismo que con el cuernecillo de centeno y la esencia de mostaza: el azufre dorado de antimonio se lo quita en parte, y el kermes lo cambia en olor de cebolla; el alcanfor y la valeriana tambien lo modifican.

ADULT. Como el almizcle es demasiado caro, se falsifica frecuentemente con sustancias diversas, tales como la sangre seca, la arena, el polvo de tabaco y de otros vegetales; cera, excremento de aves y otra multitud de sustancias que seria largo enumerar y muy difícil descubrir. Para precaverse de todo fraude, debe comprarse el almizcle siempre en sus bolsas y no fuera de ellas, teniendo cuidado de examinarlas; desechan-

do todas las que presentaren costuras, agujeros ó cualquiera otra cosa que indicare que se han abierto, ó que se ha agrandado su abertura natural.

U. M. Estimulante de la circulacion y de la inervacion, á la vez que excelente antiespasmódico. D. 10 centígr. á 1 gram. en varias tomas. Alcoholado de 2 á 10 gram., eterolado de 1 á 4 gram.

ALPISTE. Granos de los canarios; Alpiste, Franc.; Cannaryseed, Ing.; *Phalaris canariensis*, L.; Gramíneas.

VG. En México y Europa.

U. V. Suele usarse la harina como emoliente, pero el principal empleo de la semilla es para la alimentacion de los pájaros.

ALQUIMILA del país ó Pata de Leon; *Geranium Hernandezi et Geranium mexicanum*, H. B.; Geraniáceas.

Abundan en los alrededores de la capital.

Se usan indebidamente como sucedáneas de la alquimila extranjera. *Alchimilla vulgaris*, L.; de la familia de las Rosáceas, planta que es ligeramente astringente.

U. V. Toda la planta como emoliente; y el zumo en los niños como laxante. Esta última propiedad no la tiene el extracto, aplicado á los adultos, segun las observaciones hechas en el hospital «Juarez» por el Dr. Hidalgo y Carpio.

ALTEA. Malvabisco, Bimalva; Guimauve, Franc.; Marshmallow, Ing.; *Althæa officinalis*, L.; Malváceas.

VG. Europa.

P. U. La raíz.

C. FIS. y COM. Q. Se emplean las raíces descortezadas, las cuales son blancas, largas, de olor poco sensible, sabor muy mucilaginoso y algo azucarado: contiene goma, almidon, azúcar, materia colorante amarilla, albumina, aceite fijo y un principio cristalizable llamado altcina por algunos, é igual en sus composiciones á la asparragina, y sales diversas.

En México suele usarse en lugar de esta raíz la de la yerba del negro, *Malva angustifolia*, en cuya corteza especialmente reside el principio mucilaginoso, y le da propiedades medicinales idénticas con las de aquella.

U. M. Emoliente. D. La raíz y las hojas en tisana por maceracion, 15 gram. para un litro de agua.

ALVERJON, Averjon; Pois, Franc.; Pea, Ing.; fruto del *Pisum sativum*, L.; Leguminosas.

Cultivado en Mexico.

U. Los arvejones como alimento; cuando están verdes llevan el nombre de chícharos.

AMAPOLA. Coquelicot, Franc.; Redpoppy, Ing.; *Papaver rhœas*, L.; Papaveráceas.

CULT. En México y en otros lugares.

P. U. Los pétalos.

COM. Q. Contienen, segun M. Riffard, materia grasa amarilla, materia colorante roja, goma y tejido vegetal. M. Leo Meïer cree que el principio colorante contiene dos ácidos que ha llamado rheádico y papavérico: por último, Mr. Chevallier ha encontrado una pequeña cantidad de morfina en un extracto preparado con estos pétalos, lo que no ha sido comprobado.

U. M. D. En tisana por infusion de 2 á 5 gram. para un litro de agua.

ÁMBAR AMARILLO. Succino. Karabé; Succin, Franc.; Yelow amber, Ing.; *Succinum*.

Resina fósil que se encuentra en pedazos más ó ménos grandes en los terrenos de lignita de la Picardía, en las costas del mar Báltico y otras partes. Segun Becher, el succino blanco contiene más ácido succínico que el amarillo y trasparente.

U. M. Antiespasmódico poco usado.

ÁMBAR GRIS. Ambre gris ou vraie, Franc.; Amber gris, Ing.; *Ambra grisea*, *Ambarum cinerilinum*.

Se encuentra flotando sobre el mar en los alrededores de las islas Molucas, de Madagascar, de Sumatra, sobre las costas de Coromandel, del Brasil, de África, China y el Japon.

C. FIS. y COM. Q. Materia sólida, de color gris, amarillosa ó negruzca, que se cubre algunas veces por una eflorescencia blanca: su consistencia es semejante á la de la cera, aunque quebradiza; olor suave, es insípida, fusible por el calor; insoluble en el agua fria, pero soluble en la caliente, en el alcohol, el éter, los aceites fijos y volátiles. Parece que este ámbar proviene de una concrecion intestinal del *Physeter macrocephalus*, L., del órden de los mamíferos cetáceos. Se compone el ámbar gris, de ambreina, materia balsámica, materia soluble mezclada al ácido benzóico y cloruro de sodio.

ADULT. Mézclanlo con cera y resinas olorosas. Se reconoce este fraude fundiéndolo sobre una lámina metálica: del ámbar puro escurre una sustancia aceitosa de olor suave y balsámico; cuando no lo es, se percibe el de la cera ó el de las resinas con que se ha mezclado. Quemado el que está puro deja un carbon ménos voluminoso y más ligero, su olor es mucho más suave y la quebradura más fofa. Suelen alterarlo tambien macerando el puro en alcohol débil para extraerle algunos de sus principios, pero se reconoce el fraude en que, al quebrarlo, la capa exterior tiene ménos color que la interior.

U. M. Antiespasmódico poco usado. D. Polvo, 25 centígr. á 1 gram.; tintura, 20 á 60 gotas.

ÁMBAR DEL PAÍS, Succino del país, Cuapinole. Resina producida por el *Hymenæa courbaril*, L.; Leguminosas; árbol que crece en los montes cercanos á Petapa, del Estado de Oaxaca, llamado por los indígenas Cuapinole. Trasuda de los troncos, ramos y raíces de dicho árbol.

C. FIS. Es de color amarillo claro, trasparente al interior; su superficie parece eflorescida; es quebradizo, de fractura brillante, olor aromático y suave, sabor resinoso y ligeramente astringente; poco soluble en el alcohol, el éter, los aceites fijos y volátiles;

arde con llama, y entónces, escurriendo en gotas, da olor balsámico: puesta sobre un pedazo de cuapinole una gota de alcohol ó éter, se hace pegajoso al principio, y al evaporarse estos líquidos dejan una mancha. Estas dos últimas propiedades lo distinguen del verdadero succino, á la vez que su color que es más bajo. Como brota en la tierra por las raíces, lo han dado impropiamente algunos el nombre de goma de tierra: los indígenas lo conocen con el de incienso de Petapa, en idioma zapoteco Nere, y le usan como sahumerio.

U. IND. Se emplea en la fabricacion de barnices.

U. V. Las fumigaciones de cuapinole se usan para combatir el asma. Segun Pison, la corteza de esta Hymenæa es purgante. Macfaiden asegura que el cocimiento de ella es un buen vermífugo. La tintura se emplea como succedánea de la de guayacan.

AMBARINA, Escabiosa, Viudas, Moriscas, Escobilla; Scabieuse, Franc.; Scabions, Ing.; *Scabiosa atropurpurea*, L.; Dipsáceas.

VG. Cultivada en los jardines.

U. V. Toda la planta, contra la sarna y otras enfermedades de la piel.

U. M. Tónica y sudorífica, desusada.

AMIANTO, Asbesto, Lana fósil; Amiante, Franc.; Asbestos, Ing.; *Amiantum*.

C. FIS. y COM. Q. Sustancia mineral compuesta principalmente de silicato de cal y de magnesia: su aspecto es filamentoso, de un brillo sedoso, es flexible é incombustible. Se encuentra en Persia, China, España y México.

U. IND. Para filtrar ácidos y álcalis cáusticos.

AMOLE DE BOLITA, Amoli, Igamollin, Mex.; *Sapindus ¿amolle?* Sapindáceas.

VG. En las tierras calientes de México.

P. U. Las extremidades floridas y los frutos.

U. M. Oliva cree que pueden usarse como succedáneas de la saponaria, sobre todo los segundos, por contener bastante saponina.

AMOLE DE RAÍZ, *Agave mexicana*, Lamk; Amarilídeas.

VG. En México.

U. V. El jugo al interior como emenagogo, diurético y laxante; al exterior contra la sarna.

U. EC. La raíz para lavar la ropa.

AMOR SECO. Siempreviva, Inmortal; Chacmol en idioma Maya; *Gomphrena procumbens*, L.; Amarantáceas.

VG. Mesa central de México.

U. M. La raíz tónica, astringente y diaforética.

ANACAHUITE, Siricote, Trompillo; Amacualuitl, Mex.; *Cordia Boissieri* D. C.; Borrajíneas.

VG. En los montes de Tampico.

C. FIS. Leños de diámetro y longitud variables, corteza gris, hendida longitudinalmente, formada de láminas fibrosas que se desprenden con facilidad, entre las cuales

se encuentra en abundancia un polvo blanco (oxalato de cal); sabor y olor nulos: una gota de amoniaco puesta sobre la madera recientemente cortada, produce una coloracion verde.

COM. Q. Segun Buchner, el anacahuite contiene una corta cantidad de tanino, que precipita en verde las sales de fierro; almidon, sustancia resinosa, ácido gálico, goma, leñoso y oxalato de cal en abundancia.

En las cenizas encontró cloruros y sulfatos alcalinos, sílice, carbonato de cal y de magnesia, sesquióxido de fierro y vestigios de fosfatos.

U. V. Como pectoral.

U. M. Emoliente.

ANCUSA. Orcanette, Franc.; Felscalcanet, Ing.; *Anchusa tinctoria*, L.; Borrajíneas.

VG. Europa.

COM. Q. Sus raíces contienen una materia colorante llamada ancusina ó ácido ancúsico, que es insoluble en el agua y soluble en el alcohol, el éter, las grasas y los aceites fijos. Forma con los álcalis combinaciones de color azul; precipita de su solucion alcohólica por las protosales de estaño, y toma un color violáceo; con las persales da un rojo carmesí, y rosa color de carne con las persales de mercurio.

ADULT. Suele venir esta raíz mezclada con las de Buglosa (*Anchusa officinalis*), las de ancusa amarilla (*Onosma echioides*) y otras, pero son fáciles de distinguirse, tanto por sus caractéres físicos cuanto porque no coloran las grasas en rojo como aquella.

U. IND. Como tinte en las pomadas.

ANGÉLICA. Angélique, Franc.; Angelica, Ing.; *Angelica archangelica*, L.; *Archangelica officinalis*, Hoffm; Umbelíferas.

VG. En Europa.

P. U. La raíz.

C. FIS. Es gruesa en su cuello y se divide en raicitas grises con arrugas longitudinales; blanca al interior con puntos amarillos; su olor es aromático y agradable, su sabor dulce al principio, despues caliente y amargo.

COM. Q. Contiene, segun Buchner, aceite volátil mezclado á un poco de ácido angélico, resina cristalina llamada angelicina, resina amorfa, materia amarga, tanino, malatos, ácido péptico, goma y almidon.

ADULT. La adulteran mezclándole raíces de la *Angelica littoralis*, del *Levisticum officinale* y de la *Imperatoria ostruthium*; pero se distinguen éstas de aquellas, tanto por su olor que es diferente y ménos aromático, cuanto por su figura y sabor ménos picante. La infusion de la raíz legítima tratada por el yodo, da coloracion gris-sucia; las de las falsas, la dan moreno-rojiza.

U. M. Estimulante del estómago y carminativa. D. Polvo 5 á 10 gram., infusion 15 gram. para un litro de agua.

ANGOSTURA VERDADERA. Angusture vraie, Franc.; Angustura bark, Ing.; *Galypea officinalis*, Hancock; *Galipea cusparia* D. C.; Rutáceas.

ANI

VG. América Meridional.

U. M. Estimulante poco usado. D. El polvo de 2 á 4 gram.; el extracto 50 centígr. á 1 gram.

ANÍS COMUN. Anís verde; Anis, Franc.; Aniso, Ing.; *Pimpinella anisum*, L.; Umbelíferas.

VG. En Egipto; se cultiva en Europa, México y otros lugares.

P. U. Sus frutos.

COM. Q. Contiene aceite esencial, un aceite fijo y resina. El anís más apreciado en México es el que traen del Estado de Puebla.

U. M. Estimulante del estómago y diaforético. D. En infusion 5 á 10 gram. para un litro de agua; polvo de 1 gram. á 1 gram. 50 centígr.; tintura de 5 á 10 gram.; agua destilada 30 á 125 gram.; esencia 1 á 3 gotas.

ANÍS ESTRELLADO. Anís de la China, Badiana; Badiane, Franc.; Indian anised, Ing.; Frutos del *Illicium anisatum*, L.; Magnoliáceas.

VG. En China y el Japon.

C. FIS. Están formados dichos frutos de 6 ó 12 cápsulas ovales y comprimidas, dispuestas en forma de estrella y de color moreno ferruginoso: se abren longitudinalmente por su parte superior y contienen en su cavidad una semilla ovóidea comprimida, de color gris rojizo, lustrosa, blanquizca al interior y oleaginosa; de olor fuerte y aromático, de sabor caliente, azucarado y ligeramente ácido.

COM. Q. Contiene aceite volátil, aceite graso verde, de sabor acre y picante; resina insípida, tanino, materia extractiva, goma, ácido benzóico y algunas sales.

U. EC. Los chinos y orientales lo toman en infusion como té despues de la comida, para facilitar la digestion, ó lo agregan al café para aromatizarlo.

U. M. Estimulante carminativo y antiespasmódico. D. en infusion 1 á 10 gram. para un litro de agua.

ANISILLO CIMARRON. *Schkuhria abrotanoides*, Roth.; Sinantéreas.

VG. En México.

U. V. Antiespasmódico.

ANONA. Annone, Franc.; Custard apple, Ing.; *Annona reticulata* y *Annona glabra*, L.; Anonáceas.

VG. En México.

U. V. El cocimiento de las cortezas, hojas y frutos verdes, goza de propiedades astringentes y se usa para combatir las diarreas.

La infusion de las hojas como antiespasmódica: el polvo de las semillas como insecticida: peligroso.

U. EC. Los frutos como alimento.

AÑIL. Indigo; Xinquilitl, Pitzaoac, Mex.; la planta; Tlacehoili el pigmento; Indigo, Franc. ó Ing.; *Pigmentum glasti*.

Materia colorante, extraida de las hojas de varias plantas que pertenecen principalmente á la familia de las leguminosas, tales como la *Indigofera argentea*, la *I. disperma*, la *I. anil* y la *I. tinctoria*, que vegetan en México y otros lugares de América.

ARB

C. FIS. Se encuentra en trozos ó en panecitos de color azul subido ó azul violáceo; es quebradizo, adquiere brillo y aspecto cobrizo cuando se le frota con un cuerpo liso, como las uñas: se prefiere el más ligero y que toma mayor brillo por el frotamiento.

Es insoluble en los vehículos comunes, algo soluble en la anilina y en el cloroformo: disuelto en 8 veces su peso de ácido sulfúrico, constituye el licor azul de composicion, llamado tambien de Sajonia, sulfato de añil ó de indigotina, vitriolo azul ó vitriolo curado.

COM. Q. Contiene, segun Chevreul, una sustancia muy azoada y olorosa (glúten segun Berzelius), una materia amarilla combinada con un principio colorante, un ácido orgánico, resina roja, principio oloroso, indigotina que es el principio colorante del añil, extractivo, goma y sales.

U. IND. Muy usado en tintorería.

U. M. Reputado como tónico y aun antiepiléptico; ha sido poco estudiado y poco usado.

APIO. En frances se denomina al cultivado Céleri, y al de los pantanos Ache; Smollage, Parsley, Ing.; *Apium graveolens*, L.; Umbelíferas.

VG. México y otros países.

COM. Q. La composicion química de las raíces, que son las usadas en farmacia, es, segun Vogel, aceite volátil incoloro, aceite graso mezclado á la clorafila, materia extractiva, materia gomosa, basorina disuelta en un ácido débil, materia azucarada semejante á la manita, y pequeñas cantidades de azufre, nitro y cloruro de potasio.

U. V. Las hojas y tallos del apio cultivado, como alimento: el zumo se agrega al pulque para hacer el pulque de apio.

U. M. Es aperitivo. D. Infusion 15 á 30 gram. para un litro de agua.

ÁRBOL DE LA CERA. Huacanalá; Cirier d'Amérique, Franc.; Waxmyrtle, Ing.; *Myrica Jalapensis* H. B. K.; Miriceas.

VG. en la sierra de Huauchinango.

C. FIS. La cera vegetal extraida de los frutos, es verde ó amarilla segun el modo con que se ha extraido; más quebradiza y untuosa que la cera de abejas; tiene un olor débil y un sabor ligeramente amargo.

Su densidad es casi igual á la del agua, y se funde á 43°. Cuando se le somete á una larga ebullicion en aquella, ó que se le expone durante algun tiempo al aire en capas muy delgadas, su punto de fusion se eleva á 47,5. Es insoluble en el agua, poco soluble en el alcohol frio; se disuelve en 20 partes de alcohol hirviendo, depositándose en su mayor parte por el enfriamiento; se disuelve tambien en el éter hirviendo. Los álcalis la saponifican fácilmente.

COM. Q. Contiene, segun Moore, la extraida de la *Myrica cerifera*, una quinta parte de palmitina, cuatro quintas de ácido palmítico libre y una corta cantidad de ácido láurico. El color verde y la amargura que presenta la cera, son debidos á principios

extraños que se pueden separar por el éter hirviendo; probablemente la muestra tiene la misma composicion.

EXTR. Se obtiene la cera amarilla, vertiendo agua hirviendo sobre los frutos de la *myrica* y colando despues de algunos minutos. Cuando el resíduo de esta operacion se pone á hervir con el agua por algun tiempo y en seguida se cuela, la cera que se obtiene es verde. Se blanquean notablemente una y otra, fundiéndolas con un poco de nitrato de potasa y ácido sulfúrico, lavándolas con agua hirviendo y colando despues.

U. M. La corteza de la raíz de la *myrica* es acre y astringente, y á dósis elevada obra como emética.

U. V. Emplean la cera en polvo al interior contra la disenteria y contra la ictéria.

U. IND. Se fabrican con la cera velas que son inferiores á las de estearina por su luz más débil y amarilla y por fundirse á una temperatura más baja. Algunos la usan como sucedánea de la cera de abejas en las preparaciones farmacéuticas y para adulterar ésta.

ÁRBOL DE LAS MANITAS. Macpalxochiquahuitl, Mex.; *Cheirostemon platanoides*, H. B.; Bombáceas.

VG. En México.

P. U. Las flores.

U. V. Al interior como antiepilépticas, y como emolientes en las oftalmías.

ÁRBOL DEL PERÚ. Pelonquahuitl, Copalcuahuitl, Mex.; *Schinus Molle*, L.; Terebintáceas.

VG. En varios lugares de la República.

P. U. Las hojas, los frutos (Pimienta de América, España; Copalastle en Mex.), la corteza y la gomo-resina.

C. FIS. La gomo-resina que produce el tallo, fué examinada por el Pr. Manuel C. Jimenez, de México. Se presenta en lágrimas de dimensiones variables, de color blanco de leche que pasa al amarillo rojizo con el tiempo; se reblandece entre los dientes al masticarla; su sabor es amargo y picante con un resabio particular semejante al de la cubeba, y su olor desagradable.

Se reblandece á 35° y se funde á 40° esparciendo humos blancos, de olor parecido al del incienso. Su polvo es blanco sucio y se emulsiona fácilmente con el agua.

COM. Q. Está compuesta de goma 40, resina 60, y pequeña cantidad de aceite volátil.

U. V. Dos ó tres gotas de la emulsion concentrada de esta gomo-resina, para quitar las manchas de la córnea: el fruto, como estimulante estomacal y como diurético. Contiene una notable cantidad de azúcar y por lo mismo produce por fermentacion alcohol y vinagre. Las hojas masticadas, para afirmar los dientes, y para curar las úlceras atónicas de la boca. La corteza se emplea como astringente y balsámica.

ARISTOLOQUIA LARGA. Aristoloche longue, Franc.; Birthownt, Ing.; *Aristolochia longa*, L.; Aristoloquiáceas.

VG. En Europa.

P. U. La rizoma.

U. M. Tónica estimulante general, poco usada. D. Infusion 30 gram. para un litro de agua.

ARISTOLOQUIA REDONDA. Aristoloche ronde, Franc.; *Aristolochia rotunda*, L.; Aristoloquiáceas.

VG. En Europa.

P. U. La rizoma.

U. M. Tónica estimulante general, poco usada. D. Infusion 30 gram. para un litro de agua.

ARNICA. Yerba de las caidas, Tabaco de las montañas; Arnique, Franc.; Leopard's bane, Ing.; *Arnica montana*, L.; Sinantéreas.

VG. En Europa, la Siberia y la América.

P. U. Las raíces, las hojas y las flores.

C. FIS. Raíces, trozos delgados de 2 á 5 centímetros de diámetro, color moreno oscuro; en su cara inferior se encuentran numerosas raíces simples filiformes de 7 á 10 centím. de longitud, ó más, olor agradable, aromático y herbáceo; sabor un poco acre. Hojas obovadas, obtusas, enteras; longitud de 5 á 8 centím., latitud de 1 á 2 centím.; márgenes pestañosos; en la cara superior se encuentran pelos esparcidos, cortos y rudos, la inferior es lampiña: de la base del nervio mediano nacen 2 ó 3 nervios que se dirigen en el sentido de la longitud de la hoja: olor aromático, sabor aromático y amargo; flores dispuestas en capítulos radiados, de color amarillo anaranjado las lígulas, y los florones amarillo de oro; ovarios coronados por un vilano uniseriado formado por pelos rígidos y cubiertos de barbas ásperas; las aquenas son morenas y provistas de costillas.

COM. Q. Contienen, segun Lassaigne y Chevalier, ácido gálico, goma, materia colorante amarilla, resina oleosa y citisina: esta sustancia, á que se le atribuyen las principales propiedades medicinales, es emética á la dósis de 25 centigr.; tiene un color amarillo, es deliquescente, de sabor amargo y nauseabundo; soluble en el agua y en alcohol débil, poco soluble en el alcohol concentrado é insoluble en el éter. Además de estos principios, Weber ha encontrado un aceite azul, Bucholtz saponina, Walz, un aceite esencial amarillo, tanino, materia análoga á la cera y un cuerpo grasoso fusible á 25°, y Bustich un principio amargo particular al que se ha dado el nombre de *arnicina*, sustancia que tiene el aspecto y consistencia de la trementina, y es poco soluble en el agua.

ADULT. Adulteran esta flor mezclándola á la de énula; pero por su color amarillo bajo y olor ménos aromático, se distinguen una de otra.

Se sustituye la árnica en algunas boticas de México, con la *Heterotheca inuloides Cass.*, cuyos caractéres son: Flores del radio, femeninas; receptáculo, plano alveolado, involucro con escamas imbricadas, lineares; aquenas del radio, oblongas, lisas y calvas;

las del disco, cuneiformes, vellosas, con vilano doble, el exterior muy corto, el interior largo, cerdoso, bermejo. Hojas inferiores pecioladas, ovales, dentadas, las superiores sentadas, lanceoladas y enteras.

Esta planta no ha sido estudiada ni en su composicion química, ni en su accion terapéutica: por consiguiente, no debe usarse como sucedánea de la árnica.

U. M. Febrífuga, antipútrida, antisórica. D. Polvo 20 á 30 centígr.; agua destilada de 30 á 125 gram.; en tisana por infusion 2 á 4 gram. para un litro de agua; extracto alcohólico 5 á 20 centígr.; tintura 1 á 12 gram.: ésta es más usada al exterior como vulneraria, resolutiva y calmante. Entra en la composicion del opodeldoc arnicado.

ARO, Alcatraz, Alcartaz; ¿Aquoquoxquic? Mex.; *Richardia africana*, Kunth; Aroideas.

VG. Se cultiva en México y otros países.

U. V. Toda la planta es acre y venenosa; el jugo cáustico, las hojas y la raíz vejigatorias; esta última vomitiva: unas y otras inertes, cuando están secas, y más activas las hojas que la raíz al estado fresco: peligrosa.

AROMA, Matitas; Xcantiris, en idioma Maya; *Acacia farnesiana*, Wild.; Leguminosas.

VG. Yucatan.

U. V. Los frutos como astringentes. Pueden servir éstos para preparar el extracto conocido con el nombre de *jugo de acacia*, que goza de las mismas propiedades que el catecú. Las flores tienen un olor muy agradable, parecido al de la violeta, y se usan como antiespasmódicas; tambien se usan en la perfumería con el nombre de casia.

ARRAYAN.* Myrte, Myrthe, Franc.; Myrtle, Ing.; *Myrtus arrayan*, Kunth; Mirtáceas.

VG. En México y otros paises.

P. U. Las hojas.

COM. Q. Contiene, principalmente en sus hojas, un aceite esencial, y en las mismas y la corteza un principio astringente.

U. EC. Se usa como perfume.

U. IND. Puede servir para curtir las pieles.

U. M. Tónico astringente.

ARROW-ROOT, Arrorú; Fécule de la Herbe aux fleches, Franc.; Arrow-root, Ing. Se llama así á la fécula de muchos monocotiledóneos: se extrae generalmente de la raíz de la *Maranta indica* Juss. del *M. arundinacea*, L.; asi como del *Curcuma angustifolia*, Boxh., y del *Tacca pinnatifida*, L.

La fécula del *Arum* y *Calladium* se suponen semejantes, y segun Martinez, la *Sagittaria officinalis*, L., da una fécula dificil de distinguirse de las anteriores. En México se expenden con el nombre de arrorú las féculas del guacamote, camote ó papa. (Véanse estas palabras.).

VG. Las plantas mencionadas vegetan en América y en las Indias Orientales. Se prefiere el Arrow-root de la Jamaica y Martinica.

* En Orizaba se da este nombre á una especie del género *Hypericum*.

C. FIS. Granos trasparentes y nacarados, insípidos, más finos y ménos ásperos que los del almidon comun.

U. EC. Como alimento.

ARROZ. Riz, Franc.; Rice, Ing.; Grano del *Oryza sativa*, L.; Gramíneas.

Se cultiva en México y otros países.

P. U. Los granos mondados.

COM. Q. Segun Braconot, los granos contienen agua 5,00, almidon 85,07, parenquima 4,80, materia végeto-animal 3,60, azúcar incristalizable 0,20, goma 0,71, aceite 0,13, fosfato de cal 0,40; cloruro de potasio, fosfato de potasa, ácido acético, sal vegetal de base de cal, otra de base de potasa y vestigios de azufre.

U. M. Emoliente y alimenticio.

ARTEMISA ó ARTEMISIA DEL PAÍS. *Ambrosia artemisiæfolia*, L.; Sinantéreas.

VG. En México y las Antillas.

P. U. Las hojas y flores.

U. M. Estimulante emenagoga. Se reputa febrífuga y antihelmíntica. D. Polvo 2 gram.; extracto 50 centígr. á 1 gram.

ARTEMISA ó ARTEMISIA VULGAR. Armoise, Franc.; Mugwort, Ing.; *Artemisia vulgaris*, L.; Sinantéreas.

VG. En los lugares incultos de muchos países de Europa.

P. U. Tallos, hojas y flores.

C. FIS. Tallos herbáceos, firmes y acanalados, purpurinos ó verde-blanquizcos. Hojas alternas, verdes en su cara superior y algodonosas en la inferior, pinatifidas. Capítulos ovalares, sentados y rojizos. La infusion reciente es de un rojo oscuro anaranjado.

PROP. Q. El jugo enrojece el papel de tornasol y su infusion ennegrece con el sulfato de fierro.

U. M. Emenagoga y antihistérica. Sirve la borra de las hojas para hacer las moxas. D. Polvo de 2 á 4 gram., infusion 10 gram. para un litro de agua, fumigaciones 60 gramos para un litro de agua hirviendo. Extracto 1 á 2 gram.

ASAFÉTIDA, Ingo; Asa-fœtida, Franc.; Stinking assa, Ing.; *Asa fœtida*.

Jugo gomo-resinoso que se extrae de las raíces de cuatro años de la *Narthex asa fœtida*, Falconer; *Ferula asa fœtida*, L., y de otras plantas de la misma familia; Umbelíferas.

VG. En Persia.

C. FIS. Cuando está reciente, es blanca, despues amarilla, y por último rojiza ó morena: forma masas parecidas á fragmentos de almendras que pueden tener á la vez las tres coloraciones anteriores: hay trozos que tienen el aspecto de lágrimas, á lo ménos en su superficie; pero nosotros la recibimos de Europa en panes. Su quebradura és blanquizca, que se oscurece prontamente al aire, su olor es de cebolla podrida, fuerte y fétido, su sabor amargo, acre y repugnante; á un calor suave se reblandece fácilmente; su peso específico es de 1,52.

COM. Q. Segun Braudes y Pelletier, la asafétida está compuesta de resina 4,72, goma

19,4, aceite volátil 4,6, sustancia resinoido 1,6, basorina 6,1, diferentes sales como permalatos de potasa y cal 7,6, extractivo 1,0, impurezas 1,6. En ella hay realmente dos resinas: una es amarilla, quebradiza, insípida, muy fusible, soluble en el alcohol, en los álcalis y los aceites fijos y volátiles, y rehusa disolverse en el éter: no forma más que una pequeña parte de la resina de la asafétida. La otra resina es moreno-verdosa, quebradiza, de olor aromático, sabor amargo y aliáceo; es soluble en el alcohol, en el éter y en los aceites; el cloro la blanquea, el ácido sulfúrico la disuelve y el agua la precipita de esta disolucion.

U. M. Antiespasmódica poderosa. Se usa tambien en veterinaria. D. 50 centígr. á 2 gram. en píldoras ó en lavativas; tintura alcohólica ó etérea 1 á 4 gram.

ASFALTO, Betun ó Pez de Judea, Kárabe de Sodoma, Bálsamo de mómias, Chapopote, Chicle prieto, Estiércol ó excremento de lagarto; Asphalte, Franc.; Bitumen, Ing.; *Asphaltum.*

Producto natural, más ó ménos abundante en varios puntos de América, de Europa y de Asia, principalmente en las inmediaciones del lago Asfáltico ó mar Muerto, en la Judea, y en varios departamentos de Francia, etc. En nuestro país se encuentra y recoge en diversos lugares: Tamiahua, Tehuantepec, Tlaxiaco, y otros de los Estados de Veracruz, Oaxaca, Guerrero, etc.

C. FIS. Son tan numerosas las variedades de los asfaltos, tanto europeos como mexicanos, que no es posible fijar con la debida precision las propiedades físicas ni la composicion química, aun cuando sean de una misma procedencia. La naturaleza de los terrenos y la época en la cual se recoge el chapopote, así como el período más ó ménos largo que ha estado expuesto á la accion del aire, á los cambios de temperatura y otras varias causas, hacen que presente propiedades diversas y una composicion diferente. En general los chapopotes son negros, pero de matices variables: en el comercio se encuentran en trozos ó bien en marquetas de diversos tamaños; ya duras, quebradizas, lustrosas, sin materias extrañas interpuestas y casi inodoras á una baja temperatura, en tanto que otras son blandas, opacas, de olor fuerte, característico; mezcladas á veces esas masas con materias orgánicas y más comunmente con las arenosas, calcáreas y arcillosas diversamente coloridas. Esto hace que el peso específico sea menor ó mayor que el del agua.

COM. Q. Los asfaltos, así como los líquidos de donde proceden, son considerados en general como hidrocarburos. Mr. Boussingault, que ha hecho un estudio de ellos, extrajo dos principios inmediatos, á los cuales dió el nombre de *petroleno* y de *asfaltena*, fijando al segundo la siguiente composicion: $C^{20} H^{16} O^{3}$. Rio de la Loza Manuel, de México, asegura haber obtenido de nuestro chapopote, por medio de la destilacion fraccionada, diversos productos líquidos, entre los cuales figura el petróleo del comercio. Dice que aquel es poco soluble en los alcoholes, y más en la esencia de trementina y el sulfuro de carbono, pero mucho más en el cloroformo: el óxido de etila disuelve una parte y se colora en rojo. Son muy variables las cantidades de productos gaseosos, líquidos y sólidos que se obtienen de los chapopotes.

Hubo una época en la cual figuraban estos betunes como medicamentos especiales, mas hoy han quedado proscritos de la terapéutica, aumentándose en compensacion sus aplicaciones industriales. Se emplea el chapopote para extraer el gas de alumbrado y un líquido que se usa en lugar del petróleo; para formar diversos barnices, lacres negros, las argamasas ó especie de estucos en sustitucion de los enlosados y los enladrillados; para formar hachones empleándolo en lugar de la brea; para cubrir la parte baja de las paredes y preservarlas de la humedad y del salitre, y á la madera de los ataques de los insectos. Todos estos y otros varios usos hacen ver al chapopote como uno de los productos naturales de notoria utilidad industrial.

ATLANCHANA. *Cuphea lanceolata*, Kunth, H. B.; Litrariácoas.

VG. En México.

P. U. Hojas y tallo.

C. FIS. Tallo herbáceo, estriado, pubescente y viscoso. Hojas opuestas, de pezon corto, lanceoladas y algo vellosas. Flores solitarias.

U. V. La usan en Puebla las parteras como un buen corroborante para las paridas. Untan la yerba fresca, bien machacada, en las espaldas y cadera despues de un baño de temascal. La yerba seca la usan del mismo modo, pero en tintura.

U. M. No está bien estudiada. Hernandez la considera ligeramente astringente y antidisentérica.

AZAFRAN. Safran, Franc.; Saffron, Ing.; *Crocus sativus*, L ; Irídeas.

VG. Cultivado en Europa.

P. U. Los estigmas.

C. FIS. Filamentos divididos en su extremidad en tres estigmas comprimidos, huecos, ensanchados en forma de cornete y con franjas en su extremidad; suaves, elásticos, color rojo-anaranjado-oscuro, olor fuerte y aromático, sabor caliente, acre y amargo; ceden al agua y al alcohol sus principios colorantes y activos.

COM. Q. Del análisis hecho por Vogel y Bonillon Lagrange resulta que el azafran está compuesto de materia extractiva particular, aceite volátil, cera, goma, albumina, sales de base de potasa, de cal y magnesia, leñoso y agua. Quadrat ha aislado además la glucosa, una materia grasa, un ácido especial y la materia colorante que tiene los nombres de policroita, zafranina y crocina.

ADULT. Como el azafran tiene un precio

bastante elevado, se adultera con frecuencia. El buen azafran no debe estar ni muy húmedo, ni muy seco, ni debe producir olor repugnante cuando se le coloca sobre las brasas, lo que indicaria la presencia de fibras musculares que por fraude suelen mezclarle; comprimido entre dos hojas de papel sin encolar, no debe aceitarlo ni mojarlo. Suelen mezclarle flósculos de azafrancillo, pétalos y estambres de diversas flores; la forma característica del azafran hará descubrir fácilmente estos frandes. La arena y granitos de plomo con que algunas veces se halla adulterado, se separan fácilmente agitándole sobre un harnero. Poniendo el legítimo azafran en ácido sulfúrico concentrado, debe adquirir un color de añil.

U. EC. Como condimento.

U. M. Estimulante emenagogo. D. Polvo 20 centígr. á 1 gram.; infusion 2 á 5 gram. para 1 litro de agua; tintura 1 á 4 gram.; extracto alcohólico 10 á 20 centígr.

AZAFRANCILLO DE MÉXICO. *Escobedia scabrifolia*, Humb.; Personadas.

VG. Estado de Guerrero.

P. U. Las raíces.

C. Q. Segun el Dr. Altamirano,* de México, los principales principios que contiene, son una materia colorante y resinosa que designó con el nombre de *Azafranina*, la que produce una coloracion azul que pasa al violeta cuando se le trata con el ácido sulfúrico, y *Escobedina*, principio inmediato cristalino.

U. IND. Como materia tintórea.

AZAFRANCILLO, Cártamo, Alazor; Crathame, Franc.; Safflower Dy'er, Ing.; *Carthamus tinctorius*, L.; Sinantéreas.

VG. En Egipto, Europa y México.

C. FIS. Sus flores son de un rojo amarillo-so brillante: contienen dos principios colorantes, uno amarillo soluble en el agua, y el otro rojo resinoso soluble en los álcalis.

U. IND. Para teñir.

AZAHAR. La flor del naranjo. (Véase Naranjo agrio.)

AZÚCAR DE CAÑA. Sucro, Franc.; Sugar, Ing.; *Saccharum*.

Producto vegetal neutro extraido del *Saccharum officinarum*, L.; Gramíneas.

C. FIS. y Q. Está caracterizado por su sabor dulce y agradable, y por la propiedad de ser trasformado en alcohol y ácido carbónico, cuando es disuelto en el agua y puesto en condiciones convenientes con un fermento. Al estado de pureza la azúcar es sólida, blanca, de granos cristalinos que afectan la forma prismática romboidal; fosforescente cuando se frota en la oscuridad contra algun cuerpo duro; su peso específico es de 160; soluble en el tercio de su peso de agua fria, y mucho más en la caliente; insoluble en el alcohol absoluto, y en el éter, soluble en alcohol débil. Mezclada á los aceites esenciales los hace miscibles con el agua y son conocidos estos compuestos con el nombre de oleosacaruros: por una ebullicion prolongada en el agua, se hidrata y convierte en azúcar de uva, así como por la accion de algunos ácidos vegetales y minerales diluidos. El sulfúrico concentrado la ennegrece sin producir ácido sulfuroso; el nítrico, segun los grados de concentracion y dilucion, la convierte en ácido oxálico ó en ácido sacárico. No es fusible en seco; á una temperatura elevada se hincha, ennegrece y da olor particular; á temperatura mayor, se descompone completamente, desprende gases inflamables, aceites pirogenados y ácido acético; con las bases funciona como ácido y forma sacaratos.

Hay muchos vegetales que producen azúcar como la de la caña: tales son el betabel, *Beta vulgaris*, de donde la extraen generalmente en Francia; el arce, *Acer saccharinum*, que crece en los Estados-Unidos de América y del que la extraen en algunas partes de ese país: del Sorgo, *Sorghum saccharatum*, de donde la sacan en muchos puntos de Italia; puede extraerse de la caña de maíz, *Zea mays*, y del maguey, de su producto llamado *aguamiel*, de donde se ha sacado ya en cantidad y cuya nueva industria quedó naciente en el país.

VARIEDADES. En México la extraen exclusivamente de la caña de azúcar, de la cual hay muchos plantíos en nuestras tierras calientes, y se distinguen en el comercio cuatro clases principales conocidas con los nombres de blanca, entreverada, corriente y prieta. Tambien la llaman de agua dulce ó salada, segun las haciendas de donde proviene.

Las azúcares llamadas de agua dulce, son inalterables al aire, compactas, duras, y sus granos más pequeños; los jarabes preparados con ella son claros y limpios; en igual cantidad endulzan más y son ménos fermentescibles que los preparados con las de agua salada; su clarificacion es más fácil y el producto es mayor: en lo general 100 partes de estas azúcares producen aproximadamente 136 de jarabe simple.

Las de agua salada, aunque sean muy blancas, atraen la humedad del aire; son desmenuzables, fofas, ménos fosforescentes, y debido tal vez á las sales calcáreas que contienen los jarabes preparados con aquellas, son turbios y de un dulce ménos grato, dando aproximadamente 128 partes de jarabe por 100 de azúcar.

Hay azúcar que aunque de agua dulce son higroscópicas, tales como las prietas, por la gran cantidad de melaza que contienen; en este caso su accion dulcificante es mayor aún que la de las blancas.

BALSAMO DE COPAIBA. Trementina de Copaiba, Aceite de palo; ¿Tecopalquahuitl pitzuhuae? Mex. (el árbol que la produce); Baume de Copahu, Franc.; Copaiba, Ing.; *Terebinthina Copaifera*.

Trementina producida por incisiones hechas á las cortezas de diversas especies de árboles del género *Copaifera*, de la familia de las Leguminosas, tales como el *Copai-*

* «La Naturaleza,» tomo III, pág. 390.

fera officinalis, L.; *C. guyanensis*, *C. cordifolia*, etc.

VG. Vegetan estos árboles en las regiones calientes de la vertiente occidental de la gran cordillera mexicana, y en la América del Sur.

C. FIS. Hay dos clases de copaiba en el comercio.

1º Copaiba del Brasil. Consistencia líquida, trasparente, color amarillo claro, olor fuerte y desagradable, sabor acre, amargo y repugnante. Produce por destilacion con el agua, de 40 á 45 por 100 de aceite volátil incoloro. Mezclada con un 16 por 100 de magnesia calcinada, adquiere, despues de algunos dias la consistencia pilular; pero para esto es necesario que contenga alguna cantidad de agua, segun Roussin.

2º Copaiba de Colombia, ó de Maracaibo: presenta los caractéres de la anterior, de la que difiere, porque deposita en las vasijas que la contienen una materia de aspecto cristalino, que parece ser un hidrato de esencia: además, desvia á la derecha el plano de polarizacion de la luz, miéntras que la del Brasil lo hace á la izquierda.

COM. Q. Esta trementina está compuesta de aceite esencial, un ácido resinoso llamado copáibico ó copaiboricínico, y una resina viscosa. La copaiba de Maracaibo contiene en lugar de este ácido, otro llamado metacopáibico.

ADULT. Se falsifica esta droga con los aceites grasos; pero la insolubilidad de ellos en el alcohol rectificado, demuestra su presencia; además, hirviendo 5 gram. de copaiba con un litro de agua, hasta la evaporacion casi completa del líquido, si la copaiba está pura, deja como resíduo una resina seca y quebradiza: en el caso de que contenga grasas, el resíduo es más ó ménos blando, segun la cantidad de éstas que contenga. Por este medio podrá reconocerse tambien la presencia del aceite de ricino, que como es sabido, se disuelve en el alcohol: mezclando una parte de la trementina con 4 de alcohol, se calienta hasta 60°, se deja enfriar y se separa la capa superior de la mezcla, que se destila, quedando como resíduo el aceite de ricino. Se falsifica tambien la copaiba con las trementinas del *Dipterocarpus turbinatus*, *Dipterocarpus incanus*, etc. Para descubrir este fraude, se disuelve la sustancia sospechosa en la benzina y se trata el líquido filtrado con alcohol fuerte: si el bálsamo está puro, queda trasparente; mas se enturbia en el caso contrario.

U. M. Estimulante balsámico. D. 2 á 8 gram.; cápsulas de 4 á 12 gram. en varias tomas al dia.

BÁLSAMO DE LIQUIDÁMBAR. Xochiocotzoquahuitl (el árbol), Xochiocotzotl ú Oloxotl (el bálsamo), Mex.; Baume liquidambar, Franc.; Swet gum, Ing.; Producto balsámico obtenido por incisiones hechas á la corteza del tallo y ramos del *Liquidambar styraciflua*, L.; Balsamifluas.

VG. En el Estado de Veracruz y otras tierras calientes de la República.

C. FIS. Hay dos clases de liquidámbar en el comercio de México; uno que se puede llamar bruto y otro purificado: el primero tiene una consistencia de trementina, color gris, presentando algunos jaspes de un gris más oscuro y mezclado con algunas lágrimas blancas; olor fuerte, no desagradable, sabor amargo, caliente y acre: viene mezclado con fragmentos de corteza y otras impurezas. Se purifica calentándolo y colándolo por un miriñaque. Se obtiene entónces bajo la forma de una trementina más ó ménos trasparente, de un color gris blanquizco ó amarillosp, la cual con el tiempo se espesa tomando un color más oscuro.

COM. Q. Presenta reaccion ácida. Cuando se trata por el alcohol hirviendo deja un resíduo blanco poco considerable, pero el líquido se enturbia al enfriarse. Contiene, segun Bonastre, aceite volátil incoloro, materia semiconcreta soluble en el éter, ácido benzóico, materia colorante amarilla, oleoresina y estiracina. La cantidad de ácido benzóico aumenta con el tiempo: segun Hambary no contiene este ácido sino el cinámico. Creey ha encontrado los dos ácidos, el primero en corta proporcion; un principio volátil oloroso y una resina dura.

ADULT. Se vende tambien con el nombre de liquidámbar, el bálsamo que se separa sometiendo á la accion del agua hirviendo los ramos del árbol que lo produce: es un producto demasiado impuro, de un color mucho más oscuro y opaco, por lo cual no debe usarse en farmacia. Suelen falsificar el bálsamo de liquidámbar con la trementina comun, pero entónces, arrojando un poco de bálsamo sobre las brasas, el olor de la trementina que es más tenaz, se percibe cuando ya desapareció el del liquidámbar.

U. M. Estimulante balsámico. D. 50 centígr. á 2 gram.

BÁLSAMO NEGRO. Bálsamo del Perú ó de San Salvador; Hoitziloxitl (al árbol que lo produce), en Mex.; Chucte, en Pánuco; Baume du Pérou noir, Franc.; Balsam of Peru. Ing.; *Balsamum nigrum*.

Bálsamo producido principalmente por el *Myrospermum Pereiræ*;* Royle; *Myroxylon sonsonatense*, Klotzsch, é indebidamente atribuido al *Myr. peruiferum*, Ruiz; Leguminosas.

VG. El árbol en Pánuco, Huajicori (Estº de Jalisco), Cuautla de Morelos y otros lugares calientes de la República, así como en la América Central.

C. FIS. Consistencia de jarabe espeso, color rojo moreno muy oscuro :olor fuerte y agradable; sabor acre, amargo y quemante; es más pesado que el agua; arde con llama produciendo un humo de olor fragante. Se disuelve en el alcohol, depositando por el reposo pequeña cantidad de una materia pulverulenta de color leonado.

* En México se usan los frutos y cortezas de este árbol, con los nombres de semillas y cortezas de bálsamo.

COM. Q. Segun Fremy, este bálsamo se compone de una resina, cinameina y ácido cinámico.

EXTR. Segun la opinion de Bazire y otros autores, se obtiene este bálsamo haciendo incisiones á las cortezas del árbol que lo produce. Dorat dice que se golpean primero las cortezas con un mazo de madera, dejando cuatro bandas intermedias para que el árbol no perezca; cinco ó seis dias despues, se aproximan á las cortezas golpeadas antorchas inflamadas; pasados ocho dias, caen ó se desprenden artificialmente; se colocan lienzos sobre la madera desnuda; se les deja hasta que se impregnen bien del bálsamo, y despues se les pone en vasijas llenas de agua hirviendo. Cuando el bálsamo se ha separado en gran parte de los lienzos, se les exprime, se decanta el agua y se recoge el bálsamo que se haya asentado.

ADULT. Se le adultera con diversas sustancias, principalmente con las siguientes: el alcohol, cuyo fraude se reconoce por la diminucion de volúmen que experimenta la droga, cuando se le mezcla con agua; los aceites fijos, porque quedan sin disolverse cuando se trata el bálsamo con el alcohol, exceptuando el de ricino que es soluble en este vehículo. Wagner aconseja en ese caso, destilar el bálsamo hasta que haya pasado un poco más de la mitad de él; se agita el líquido destilado con agua de barita; se separan con una pipeta las gotitas aceitosas que sobrenadan, y se tratan éstas con una solucion concentrada de bisulfito de sosa: en el caso de haber aceite de ricino, el líquido se convierte en una masa cristalina. El bálsamo negro puro cae al fondo del agua sin separarse en dos capas, y produce, cuando se arroja sobre las brasas, un humo dotado de un olor balsámico, franco y agradable.

Ulex recomienda el procedimiento siguiente: para reconocer si el bálsamo ha sido mezclado con aceite de ricino ú otros aceites grasos, se mezclan 10 gotas del bálsamo con 20 gotas de ácido sulfúrico concentrado; se trata en seguida la mezcla con agua que precipita la resina; secada ésta, será dura y quebradiza si el bálsamo es puro, blanda y grasosa si está adulterado. Si al hacer la mezcla del bálsamo con el ácido se desprenden vapores sulfurosos, la droga estará falsificada por la oleo-resina de copaiba.

U. M. Estimulante balsámico. D. 20 centígramos á 1 gram.; tintura 4 á 8 gram.

BÁLSAMO DE TOLÚ ó de Cartagena; Baume de Tolú, Franc.; Balsam of Tolú, Ing.; *Balsamum tolutanum.*

Bálsamo sólido obtenido por incisiones hechas al *Myrospermum toluiferum*, A. Rich., de las leguminosas; planta que vegeta en los bordes del rio de la Magdalena en la provincia de Cartagena, cerca de la ciudad de Tolú, de donde ha tomado su nombre, y en algunas islas de América.

C. FIS. Es sólido, quebradizo, poco traspareute, de aspecto granujiento y cristalino, de color amarillo leonado algo rosado; olor suave, sabor acre y balsámico, experimentándose una sensacion desagradable en la garganta; se funde al calor y da un humo muy aromático: es soluble en el alcohol y en el éter; cede al agua caliente parte de su ácido y aceite volátil.

COM. Q. Se compone de aceite volátil, de ácidos cinámico y benzóico y de dos resinas, una blanda, fusible á 60°, soluble en el alcohol y el éter, que se colora en púrpura por el ácido sulfúrico; y la otra opaca, que se funde á más de 100°; es poco soluble en el alcohol frio y en el éter.

ADULT. Se le mezcla trementina, brea y otras resinas; pero calentado sobre lámina metálica ó carbones ardiendo, da el olor particular de dichas resinas. El bálsamo puro, tratado por el ácido sulfúrico, da un líquido rojo sin desprendimiento de ácido sulfuroso; miéntras que el mezclado con brea, se pone negruzco y se desprende dicho ácido.

U. M. Estimulante balsámico. D. 25 centígramos á 2 gram.; jarabe, 15 á 60 gram.

BANDERILLA. *Lœselia cœrulea*, Cav.; Polemoniáceas.

VG. En los cerros de la Villa de Guadalupe, Pachuca y otros puntos de la República.

U. V. La infusion de esta planta se usa por el vulgo como diaforética, y en mayor grado de concentracion, como emeto-catártica.

BARBAS DE CHIVO. Chilillo de cerro; *Clematis sericea.* D. C.; Ranunculáceas.

VG. En la cordillera de Pachuca.

PROPIEDADES. Las hojas machacadas y aplicadas sobre la piel, producen á los pocos minutos una viva rubefaccion; si se prolonga su contacto por más tiempo, se forman ámpulas y aun ulceraciones superficiales. Por la desecacion pierde la planta estas propiedades.

BARDANA. Lampazo; Bardane, Franc.; Bur, Burdock, Clotbur, Ing.; *Arctium lappa.* Sinantéreas.

VG. En Europa.

P. U. y C. FIS. Se usan la raíz, hojas y semillas, pero en México sólo la primera, la que es larga, cilíndrica, ramosa, moreno-negruzca al exterior, y blanca al interior; de sabor algo dulce y ligeramente amargo: viene cortada en pequeños pedazos.

COM. Q. Contiene inulina, carbonato y nitrato de potasa, una materia cero-oleaginosa y verdosa.

U. M. Las raíces, mucilaginosas; cocimiento 20:1000; el cocimiento de los hojas contra la sarna; las semillas son acres y purgantes á la dósis de 4 gram.

BEDELIO. Bdellium, Fr. é Ing.; *Bdellium.* Goma-resina, producida, segun se cree, por el *Heudelotia africana* ó *Balsamodendron africanum;* Endl. Terebintáceas, que vegetan en África y la India.

C. FIS. Dos clases de bedelio se conocen en el comercio: el bedelio de África y el de la India, conocido con el nombre de Mirra de la India: el ♀ * primero está en lágrimas ar-

* Este signo indica que es la clase que debe usarse.

redondadas, verdosas, de quebradura opaca, olor aromático débil y sabor amargo; el segundo se presenta en masas negruzcas mezcladas con fragmentos de tallos y de cortezas y cubiertas de tierras; su olor es fuerte y su sabor amargo y acro: se cree que esta clase proviene del *Balsamodendron Roxburghii*, Arnott.

COM. Q. Contiene, segun Pelletier, resina, goma soluble, basorina y aceite volátil.

U. M. Balsámico, desusado al interior.

BEEB.* *Pisonia aculeata*, L.; Nyctagíneas.

VG. Yucatan.

U. V. El cocimiento de las hojas de esta planta se administra en bebida y baños, contra los dolores articulares.

BELEÑO BLANCO. Jusquiame blanche, Franc.; White Henbane, Ing.; *Hyoscyamus albus*, L.; Solanáceas.

U. M. Poco usado; tiene las mismas propiedades y usos que el negro, pero es ménos activo.

BELEÑO NEGRO. Yerba de las punzadas; Jusquiame noir, Franc.; Black Henbane, Ing.; *Hyoscyamus niger*, L.; Solanáceas.

VG. En Europa y aclimatado en México.

P. U. Toda la planta, pero principalmente las semillas y hojas.

C. FIS. Tallo cilíndrico, encorvado, cubierto de vello largo, viscoso; hojas velludas, viscosas, ovales ó lanceoladas en su contorno general, de bordes sinuosos, amplexicaules, siendo las superiores enteras; color verde-mar; flores casi sentadas, vueltas á un mismo lado y dispuestas en forma de largas espigas, de un color amarillo sucio, con sinuosidades purpúreas; fruto pixidio.

El olor de la planta es fétido y nauseabundo, algo parecido al del tabaco; su sabor acre y algo mucilaginoso. Cuando se queman sus hojas, arden chisporroteando y dan olor fuerte.

Las semillas son muy pequeñas, arredondadas, comprimidas, algunas veces arriñonadas, reticuladas, de un color gris ó gris-amarilloso; su olor igual al de la planta; su sabor oleaginoso y amargo. Son, segun Hirtz, diez veces más activas que las hojas.

COM. Q. En las semillas se ha encontrado aceite fijo 24.2, materia grasa sólida 1.4, vestigios de azúcar, goma 1.2, basorina 2.4, almidon 1.5, sustancia soluble en el agua, insoluble en el alcohol y precipitable por la infusion de agallas 3.4, albumina vegetal 4.5, fibra vegetal 26.00, agua 24.1, sales 9.7; incluyendo en esta cantidad el malato de hiosciamina que es el principio activo.

Las hojas contienen un principio narcótico, resina, mucílago, extractivo, ácido málico segun unos, gálico segun otros, nitrato de potasa y otras sales.

La accion tóxica del beleño es ménos fuerte que la de la belladona, pero muy semejante si las dósis son proporcionadas.

U. M. Narcótico. D. Polvo de las hojas, de

* Véase Dondé. «Apuntes sobre las plantas de Yucatan.» Mérida (México), 1874.

1 á 50 centígr.; jugo 1 á 4 gram.; infusion 2 gram. para 150 gram. en pocion; 10 gram. en 500 gram. de agua para uso externo; extracto alcohólico 1 á 10 centígr.; tintura alcohólica y alcoladura 50 centígr. á 1 gram.; jarabe 20 á 30 gram.; fumigaciones 15 gram. de polvo.

CONTRAV. y ANT. (V. Atropina.)

BELLADONA. Belladone Franc.; Common Dwale, Deadly Nightshade, Ing.; *Atropa belladona*, L.; Solanáceas.

VG. En Europa.

P. U. Las hojas y las raíces.

C. FIS. Hojas alternas, enteras, frecuentemente gemelas, ovalares, desiguales, algo pubescentes, de un verde oscuro. En la cara inferior presentan multitud de puntos blancos visibles con el lente; inodoras, sabor herbáceo, amargo y algo nauseabundo. Raíces más ó ménos largas, leñosas, arredondadas, fibrosas, amarillentas al exterior y blancas interiormente, blandas, carnudas, de olor nauseabundo y de sabor algo astringente.

COM. Q. Muy complexa, pues además de agua, sales, sustancias azoadas, almidon, goma, leñoso, clorofila y cera, contiene, segun Brandes, permalato de atropina que es su principio activo, y una sustancia particular á la que dió el nombre de scudotóxina. Lübekind encontró otro alcaloide volátil distinto de la atropina, cristalizable y de olor amoniacal, al que dió el nombre de belladonina; y Richter descubrió el ácido atrópico congénere del ácido benzóico.

Suelen venderse, con el nombre de belladona del país, las hojas de la hediondilla (*Cestrum roseum*), cuyas propiedades no han sido estudiadas.

U. M. A pequeñas dósis sedativa, en altas es un veneno narcótico. D. Polvo de las hojas 10 á 15 centígr.; extracto alcohólico 2 á 5 centígr.; el acuoso, 5 á 10 centígr. Tintura alcohólica, etérea y alcoholadura de 1 á 8 gotas. Jarabe 16 gram.

CONTRAV. y ANT. (V. Atropina.)

BELLOTA. Gland, Franc.; Acorn, Ing. Se da este nombre á los frutos de las encinas (V. esta palabra) *Quercus mexicana*, *Q. robur*, etc., de la familia de las Cupulíferas, que vegetan en las regiones templadas y frias de México y otros países.

COM. Q. La bellota producida por el *Q. robur* contiene, segun Braconnot, agua 31.80, almidon 36.94, leñoso 1.90, legumina combinada con el tanino 15.82, materia extractiforme 5.00, azúcar incristalizable 7.00, azúcar de leche y ácido cítrico, cantidades indeterminadas, aceite fijo 8.27 y varias sales.

Se prefieren las que presentan la almendra de color violáceo. (V. Café de bellota).

U. M. Astringente. D. El polvo de 12 á 15 gram.; cocimiento 15 á 30 gram. para un litro de agua.

INCOMPATIBLES. Los carbonatos alcalinos, el agua de cal, los sulfatos de fierro y de zinc, el acetato de plomo, el sublimado corrosivo, la gelatina, las infusiones de quina, etc.

BENJUÍ. Bálsamo de benjuí, Bálsamo de Sumatra; Benjoin, Franc.; Benzoin, Ing. *Benzoinum.*

Sustancia que escurre de las cortezas del *Styrax benzoin*, Dryander, de la familia de las Estiracíneas, que vegeta en Sumatra, Java, Siam, etc.

C. FIS. Masas secas, grises, algo lustrosas y quebradizas, formadas por lágrimas blancas, ovóideas, reunidas entre sí por intermedio de una sustancia resinosa, morena y porosa, de olor suave, de sabor al principio balsámico, algo dulce, y despues acre. Se funde por la accion del calórico y arde produciendo olor agradable.

El bálsamo que presenta numerosas lágrimas, se llama benjuí amigdaloide: y cuando éstas se hallan en corto número, se da á la droga el nombre de benjuí en suerte ó comun. Hay además el benjuí vainilla ó de Siam, caracterizado por su olor de vainilla: esta clase no la hay en nuestro comercio.

COM. Q. Segun Kobló y Lautemann, el benjuí amigdaloide contiene 80.7 de resina, 19.8 de ácido benzóico, 0.2 de agua, vestigios de aceite volátil y un ácido que se cree ser el tolnico. Hermann Aschoff obtuvo del benjuí de Sumatra ácido cinámico puro.

U. M. Estimulante béquico y expectorante. D. 1 gram. á 1 gram. 50 centígr.

BERGAMOTA. Bergamottier, Francés; Bergamot pear, Ing.; *Citrus bergamia* var. *vulgaris*, Risso; *Limetta bergamia*, Duhamel; Auranciáceas.

VG. En Bérgamo; se cultiva en Europa.

P. U. Frutos y aceite esencial.

U. EC. El fruto en dulce como alimenticio, la esencia como perfume.

U. M. Temperante.

BERROS. Cresson, Franc.; Watercress, Ing.; *Sisymbrium nasturtium*, L.; *Nasturtium officinale*, D. C.; Crucíferas.

VG. En México y otros países.

C. FIS. Sus tallos son llenos, cilíndricos, ramosos, rastreros y lampiños: las hojas de un verde subido, las inferiores alternas, lampiñas, imparipinadas, de hojuelas ovalado-arredondadas, la terminal más grande y casi cordiforme; las superiores son simples y pecioladas: el sabor es ligeramente amargo y picante: las flores son blancas y forman espiga en la parte superior de las ramificaciones del tallo.

U. EC. Como alimento.

U. M. Estimulante, antiescorbútico y diurético.

Son tambien conocidas en México con el nombre de berros y usadas como antiescorbúticas, las tres plantas siguientes:

1ª La Berra ó Berraza; Berle, Franc.; Water parsnip, Ing.; *Sium angustifolium*, L.; Umbelíferas.

Su tallo es fistuloso, las hojas imparipinadas, cuya hojuela terminal es tripartida; las hojuelas desigualmente dentadas en sierra y estípulas caulinarias; su color es verde claro; su sabor algo bituminoso y salado.

VG. En los lugares pantanosos del Valle de México y de otras localidades.

2ª El *Sisymbrium amphibium*, L.; *Nasturtium amphibium*, D. C.; Crucíferas.

Las hojas son hendidas al través y aserradas; flores de pétalos amarillos más largos que el cáliz.

VG. Como la anterior.

3ª El mastuerzo. *Tropæolum majus.* Tropeoleas. (V. Mastuerzo.)

BETABEL. Betarraga, Remolacha; Betterave, Franc.; Beet-root, Ing.; *Beta vulgaris*, L.; Quenopodiáceas.

VG. Cultivado en México y otros países.

P. U. Hojas, raíz ó invernáculos.

COM. Q. La raíz contiene principalmente manita y azúcar. Este último producto es sobre todo abundante en la variedad amarilla; se encuentra en la proporcion de dos por ciento. (V. Azúcar.)

U. EC. La raíz é invernáculos alimenticios.*

U. M. Hojas laxantes y emolientes.

BETÓNICA. Bétoine, Franc.; Wood betony, Ing.; *Betonica officinalis*, L.; Labiadas.

VG. En Europa.

C. FIS. En México se usa en su lugar, la *Betonica alopecurus* de la misma familia: se distingue de la anterior en que sus flores son de un amarillo bajo, dispuestas en una gruesa espiga terminal oblonga; el labio superior de la corola es bífido, más largo que el inferior; las hojas son grandes, acorazonadas, un poco arredondadas ú ovaladas, dentadas y vellosas; el tallo tambien velloso: es más aromática, por lo que debe preferirse.

U. V. Tomada como té y fumada como el tabaco.

U. M. Estimulante, sialagoga y estornutatoria; casi desusada.

BISTORTA. Bistorte, Fran.; Bistort, Ing.; *Polygonum bistorta*, L.; Poligonáceas.

VG. En Europa y el Norte de Asia.

P. U. La rizoma.

U. M. Tónica astringente. D. Polvo 2 á 4 gram.; en infusion 8 gram. para 500 de agua.

BOCONIA. Llorasangre, Guachilli, Palo amarillo; Cocoxihuitl, Mex.; Boconie, Fran.; Parrot wod, Ing.; *Bocconia frutescens*, L.; Papaveráceas.

VG. Sur de Michoacan y otros lugares calientes de la República.

U. V. El jugo lechoso de este árbol se emplea, á la dósis de 12 á 24 gotas, como purgante y vermífugo: mezclado con agua se usa por el vulgo para curar las úlceras de los párpados: con las hojas cocidas y molidas se hacen cataplasmas que gozan la reputacion de vulnerarias.

U. IND. El extracto del jugo puede emplearse para teñir, pues produce colores muy firmes y hermosos.

BOL DE ARMENIA. Rojo oriental, Arcilla ocrosa; Bol d'Arménie, Franc.; Armenia bole, Ing.; *Bolus orientalis.*

* Tienen los mismos usos terapéuticos y económicos las hojas de la acelga. *Beta cycla*, L.; *B. hortensis*, Mell; *B. sativa*, etc.

BOL

Producto natural traido en otro tiempo del Oriente y explotado hoy en algunas localidades de Francia y otros países.

C. FIS y Q. El llamado de Armenia se presenta en masas compactas, de color rojo y quebradura concoide; es suave al tacto, mancha los dedos, se adhiere á la lengua y no hace efervescencia con los ácidos.

El extraido de la isla de Lémnos es de color rosado, y conocido antiguamente con el nombre de *Tierra sellada*, por su forma de bolas aplastadas que tienen un sello; hace efervescencia con los ácidos, y es compuesto, segun Bergman, de sílice, alúmina, óxido de fierro, carbonato de cal, carbonato de magnesia y agua.

En la República hay variadas clases de arcillas ferruginosas, llamadas *Tierra roja*, *Tierra naranjada*, *Almagre*, etc., cuya composicion es semejante á la del bol y podrian emplearse como él en los pocos usos que hoy tiene esta sustancia.

BOLDO. Boldo, Franc. ó Ing.; *Boldoa fragrans*, Jussieu; Monimeáceas.

VG. Chile.

P. U. Las hojas.

C. FIS. Ovales, obtusas, enteras, lustrosas, lampiñas, provistas de numerosas glandulitas prominentes, sobre todo en la cara superior; olor agradable parecido al del romero; sabor picante.

COM. Q. Los principios activos de esta planta son un alcaloide llamado boldina y un aceite esencial.

U. M. En polvo, vino, jarabe ó extracto, contra las afecciones del hígado y de los riñones. D. Infusion 10 por 1,000; vino 30 por 1,000, vino de Madera; esencia 20 á 30 cent.

BOLONTIBI. *Cissus acida*, L.; Ampelídeas.

VG. Yucatan.

P. U. Las hojas, que son ácidas y mucilaginosas, se aplican, molidas, contra la sarna, la tiña y otras afecciones de la piel. Se usan tambien como madurativas. (Dondé. México.)

BORRAJA. Bourrache, Fran.; Borage, Inglés; *Borrago officinalis*, L.; Borrajineas.

VG. Originaria de Levante, se ha hecho silvestre en México.

P. U. Las hojas y las flores. Podria usarse tambien la raíz, al ménos siendo jóven.

C. FIS. Las flores tienen, al principio, un color purpurino que cambia despues en azul muy bello; mas hay una variedad de la misma oficinal que las tiene blancas. Es notable la superficie cerdosa de toda la planta; su olor es débil y el sabor mucilaginoso y herbáceo.

COM. Q. Braconnot ha encontrado en el extracto del jugo de esta planta: sustancia mucosa 18; sustancia animal insoluble 13; un ácido vegetal combinado á la potasa 11; el mismo ácido en combinacion con la cal 0.5; acetato de potasa 1; nitrato de potasa 0.5.

U. M. Estimulante sudorífico. D. 10 gram. de las hojas en un litro de agua, tratadas por infusion; extracto 2 á 5 gram.: desusado.

BUC

BREA. Pez, Colofonia; Colophane, Francés; Colophony, Ing.; *Pix*.

Resina obtenida como resíduo de la destilacion de la trementina comun.

En el comercio de México se distinguen las dos clases siguientes:

♀ 1ª BREA DE PENCA: en panes alargados, convexos por un lado y planos por otro, amarillos, vidriosos, trasparentes, quebradizos, olor especial. Se obtiene esta resina, con la forma ántes indicada, vaciándola, cuando está fundida, en hojas de magney, sobre las cuales se amolda.

2ª BREA DE MARQUETA: en panes cuadrados ó en masas irregulares, que provienen de la ruptura de éstos, más ó ménos opacos, color moreno negruzco, olor algo empireumático. Estas diferencias provienen de que la resina se ha sometido á una temperatura más elevada al extraer la esencia de trementina, y su forma de que se le vacia en moldes cuadrados.

C. FIS. Se funde á 74°, segun F. Gonzalez, de México; es soluble en el alcohol, el éter, los aceites fijos y volátiles, é insoluble en el agua.

COM. Q. Segun Maly, está compuesta principalmente de un anhydrido del ácido abiético, pues los ácidos pimárico, pínico y sílvico, que se han señalado como constitutivos de la colofonia, no son, en concepto de esto químico, más que diversos estados del ácido abiético.

U. IND. Se emplea en la fabricacion de jabones, de la untura de coches, del lacre y de varios emplastos y ungüentos.

BRIONIA. (V. Ahnichichi.)

BRUSCO. Rusco; Petit-houx, Franc.; Butchers broom, Ing.; *Ruscus aculeatus*, L.; Esparragíneas.

VG. En Europa.

Poco usado.

BUCHU. Buco ó Boco; Buchu, Franc. ó Ing.; Rutáceas.

VG. Cabo de Buena Esperanza.

Tres especies del género Barosma (Diosma), suministran las hojas designadas con este nombre en el comercio.

1º BAROSMA CRENATA, Kunth. ♀ Buchu ancho. Hojas ovales ú obovales, de pezon corto, obtusas ó arredondadas en el vértice, crenadas ó dentadas en sus márgenes: son coriáceas, lampiñas, de 2 á 3 centim. de largo y 1 centím. de ancho.

2º B. BETULINA, Bartling. Buchu ancho. Cuneiformes obovadas, vértice encorvado, bordes provistos de gruesos dientes, casi tan largas como anchas, pues tienen de 1½ á 2 centim. de longitud, sobre 1 centím. de latitud.

3º B. SERRATIFOLIA. Buchu largo. Lineares lanceoladas, adelgazadas en sus dos extremidades, trinervias, vértice truncado y siempre provisto de una glándula, márgenes dentados en sierra, longitud de 2½ á 3 centím., latitud ½ centím. poco más o ménos.

Las tres especies tienen sus hojas lisas y lampiñas, de un color verde amarilloso os-

euro, un poco más claro en la cara inferior, en la que se notan numerosas glándulas. La última especie es la ménos estimada.

Generalmente vienen mezclados con las hojas y frutos de diversas especies de *Barosma*: estos son cápsulas de 5 cocos comprimidos, auriculados en su vértice y cubiertos con glándulas. El Buchu posee un olor fuerte, que recuerda el de la ruda; su sabor es acre, caliente y aromático.

Com. q. Aceite volátil moreno-amarilloso, goma, extractivo, clorofila, resina y diosmina, etc.

Sustituciones. Las hojas del *Empleuram serratatum Ait*, se suelen sustituir á las del Buchu. Se distinguen fácilmente porque son más angostas, y generalmente más largas que las del *Barosma serratifolia;* su punta es aguda y están desprovistas de glándula terminal; su sabor es amargo y muy distinto del que tiene el verdadero Buchu.

U. m. Tónico estimulante, diaforético y diurético. Inf. 10 : 1,000; tintura 1 á 8 gram.

BUGLOSA. Buglosse, Franc.; Bugloss, Ing.; *Anchusa officinalis*, L.; Borrajíneas.

Vg. En Italia.

P. u. La raíz.

U. m. Estimulante sudorífica poco usada.

BUTUA. Pareira brava; Pareira brava, Franc.; White pareira brava, Ing.; *Cissampelos pareira*, Lamarke; Menispermáceas.

Vg. En México, cerca de Chilpancingo (Est. de Guerrero), el Brasil y las Antillas.

P. u. La raíz.

C. fis. La raíz es fibrosa, dura, morena al exterior, gris amarillosa al interior: en su corte trasversal se ven capas concéntricas formadas por hacecillos de fibras, que se separan con facilidad; es inodora y de sabor al principio dulce y despues amargo.

Com. q. Contiene, segun Feneulle, una resina blanda, un principio amarillo amargo, un principio moreno, fécula, una materia animal y algunas sales; y segun Wiggers, una base alcalina vegetal, llamada cisampelina ó pelosina.

U. v. El zumo de las hojas es usado contra las mordeduras de las serpientes.

U. m. Se reputa diurética.

CABALONGA. Cobadonga,* Haba de San Ignacio; Féve de Saint Ignace, Franc.; Jesuits bean, Ing.; *Sancti Ignatii fava;* semillas de la *Ignatia amara*, L.; *Strychnos Ignatia Bergius;* Loganiáceas.

Vg. En las Islas Filipinas.

C. fis. Semillas de más de dos centímetros de largo, de un color gris negruzco, irregulares, angulosas, opacas, lisas, de una consistencia córnea, inodoras y muy amargas.

Com. q. Segun los análisis de Pelletier y Caventou, contienen: estricnina (triple cantidad que la nuez vómica), brucina, materia colorante amarilla, ácido igasúrico, materia grasa, mucha goma, basorina, un poco de almidon y leñoso. Segun Desnoix, estas semillas pueden contener tambien el nuevo alcaloide (igasurina) que él descubrió en la nuez vómica.

U. Las cabalongas son poco usadas en medicina. Se emplean más generalmente para envenenar á los perros y otros animales.

U. m. Estimulante tetánica; desusada.

Contrav. y Ant. (V. Estricnina.)

CACAHUATE. Taltacahuate, Avellana americana, Alfónsigos de tierra; Tlalcacahuatl, Mex.; Arachide, Franc.; Ground nuts, Ing.; *Arachis hypogæa*, L.; Leguminosas.

Vg. En México, donde tambien se cultiva, así como en otros países.

U. Las semillas se emplean como alimento y para la extraccion del aceite (V. Aceite de cacahuate); las raíces se usan vulgarmente como succedáneas del orozuz.

CACALOXOCHITL. Xuchil, Flor del Cuervo ó Flor de Mayo, de Yucatan; Sabanicté, Maya;* *Plumiera rubra*, L.; Apocináceas.

Vg. En el Estado de Morelos, en Yucatan y otros lugares calientes de la República.

P. u. El jugo y las flores.

U. v. El jugo para curar las berrugas y ciertas úlceras; las flores como pectorales.

U. ec. Las flores se toman en dulce.

CACAO. Cacaoquahuitl, Mex.; Cacaotier, Franc.; Cacaotrée, Ing.; *Theobroma cacao*, L.; Bitneriáceas.

Vg. En Tabasco y otros puntos de América.

P. u. Los granos.

Se distinguen varias clases de cacao en el comercio: las diferencias que en ellos se encuentran provienen, entre otras causas, de que algunos los entierran por cierto tiempo ántes de entregarlos al comercio, como sucede con el llamado Caracas; miéntras que otros no han sufrido esta operacion, como el cacao Tabasco y el Soconusco.

Com. q. Mitscherlich encontró en cien partes de cacao Guayaquil los principios siguientes: aceite fijo de 45 á 49, fécula de 14 á 18, glucosa 0.34, azúcar de caña 0.26, celulosa 5.8, materia colorante de 3.5 á 5, materia albuminoide de 13 á 18, teobromina de 1.2 á 1.5, agua de 5.6 á 6.3.

U. Se emplean los granos para la fabricacion del chocolate; entran en el Racahout y el Palamond, y su materia grasa se aprovecha en medicina con el nombre de manteca de cacao.

CACOMITE. Flor del tigre, Yerba de la Trinidad, Flor de la maravilla; Ocelocxochitl, Mex.; *Tigridia pavonia*, Pers.; Irídeas.

Vg. En la mesa central de México.

U. v. Los bulbos de esta planta, que son muy ricos en fécula, se usan cocidos como alimento, y entre el vulgo gozan la reputacion de febrífugos.

* No debe confundirse con la habilla ó pepita de San Ignacio.

* Segun Dondé, se encuentran en México, además de esta especie, las siguientes: *P. tricolor*, llamada vulgarmente *Ensalada; P. purpurea*, Chacnutl en Maya; *P. pudica*, Xiuhui en el mismo idioma, y *P. bicolor*.

CAFÉ. Café, Franc.; Coffee, Ing.; *Coffea arabica*, L.; Rubiáceas.

VG. En Etiopía, y se cultiva en México y otros países.

P. U. Los granos.

C. FIS. El café comun tiene una forma plano-convexa, sus dimensiones varian de 8 á 12 milímetros de largo y de 6 á 8 de ancho; en la cara plana se nota un surco longitudinal bastante marcado; el color es gris verdoso, su olor se asemeja al del heno y su sabor es algo dulce y un poco astringente.

El café llamado *caracolillo* difiere del comun, principalmente por su forma que se asemeja á la de los caracoles, del género *Cypræa:* proviene de la misma planta, en la cual uno de los granos aborta, por cuya circunstancia el otro adquiere mayor desarrollo: esta clase es la de más aprecio en el comercio.

COM. Q. Segun Payen, el café contiene los principios siguientes:

Celulosa	34,000
Agua	12,000
Materia grasa	10,000
Glucosa, dextrina y ácido orgánico	15,500
Legumina	10,000
Clorogenato de potasa y cafeina	03,500
Materia azoada	03,000
Cafeina libre	00,800
Aceite volátil concreto	00,001
Aceite volátil fluido	00,002
Sustancias minerales	06,697

Plaff ha encontrado además los ácidos cafetánico y caféico; éste parece ser el ácido clorogénico de Payen. Cech ha descubierto otro ácido al que llama virídico.

El café experimenta notables modificaciones por el tueste, aumenta más del doble de su volúmen primitivo y pierde do 15 á 20 por 100 do su peso: adquiere al mismo tiempo un olor especial, completamento distinto del que tiene cuando está crudo, y un sabor amargo: se forma por esta operacion un aceite volátil y un poco de tanino, segun Chenceix.

U. M. La infusion de café negro ó tostado es un excitante de la circulacion, activa las funciones intelectuales y aleja el sueño: se emplea tambien como tónico, desinfectante, y en el envenenamiento por los narcóticos.

CAINCA. Caïnça, Franc.; Cahinca Ing.; *Chiococca anguifuga*, Mart.; Rubiáceas.

P. U. La raíz.

VG. En el Brasil y las Antillas, etc.

C. FIS. Es ramosa y compuesta de raicillas torcidas, que nacen del eje principal sobre el cual se nota una costilla; tiene corteza gris-rojiza, cuerpo leñoso blanco, y sabor amargo.

COM. Q. Contiene, segun Pelletier y Caventou, materia grasa verde de olor viroso, materia extractiva amarilla y amarga, materia colorante viscosa, ácido cafetánico y ácido caínciico. Von Santin y Rochleder han

encontrado emetina, y Brandes un alcaloide particular.

La cainca de México es la *Chiococca racemosa*, llamada tambien Caninana, conocida con el nombre de punia en el Brasil, y con el de bejuco de verraco en la Isla de Cuba.

U. M. Obra como vomipurgante. D. El polvo desde 50 centígr. hasta 2 gram.; en tisana por cocimiento 5 á 15 gram. para un litro de agua; tintura 5 á 10 gram.; extracto 30 centígr. á 1 gram.; jarabe 15 á 30 gram.; vino 15 á 60 gram.

CALABAZA. Citrouille, Franc.; Pupkin gourd, Ing. Con este nombre se conocen multitud de variedades de la *Cucurbita maxima*, L. y de la *C. pepo*, L. de las Cucurbitáceas.

VG. En México.

U. EC. Las flores y el fruto como alimento.

U. M. Las semillas tienen propiedades vermífugas, y se usan particularmente las de la calabaza llamada de Tierracaliente, como tenífugas, á la dósis de 60 gram.

CALAGUALA. Se usan con este nombre las rizomas de diversos helechos, principalmente la del *Polypodium aureum* L., que vegeta en el Pedregal de San Angel y otros puntos del Valle de México.

U. V. Como diaforética y pectoral en cocimiento, y en polvo á la dósis de 2 á 4 gram.

CÁLAMO AROMÁTICO. Acoro verdadero; Acore vrai, Franc.; Swet flag, Ing.; *Acorus calamus*. L.; Aroideas.

VG. En Europa.

C. FIS. La rizoma es del grueso de un dedo, con nudos equidistantes, de donde nacen raicillas estriadas. Generalmente nos viene descortezada; de color blanco, quebradura resinoide, esponjosa al interior y sembrada de puntos amarillosos y lustrosos: su olor es aromático agradable; su sabor es al principio caliente y picante, despues algo acre y amargo.

COM. Q. Contiene aceite volátil, resina, y segun Trommsdorff, emetina.

U. M. Estimulante tónico poco usado.

CALANCAPATLE. Palancapatli, Lechuguilla; Guajaje, en Michoacan, Nanahuapatli, Nahuapaseie, Mex.; *Solidago montana*. Flora Mexicana Inédita; Sinantéreas.

VG. En México.

U. V. Como vulnerario en polvo en las úlceras atónicas, ó su cocimiento en lociones.

CALANCAPATLE DE PUEBLA. *Doronicum glutinosum*, W., ó *Grindelia glutinosa*, Dunal; Sinantéreas.

Tiene los mismos usos vulgares que el anterior.

CAMOTE.* Batata, Camotic, Mex.; Patato, Franc.; Sweet potato, Ing.; *Batatas edulis*, Chosi. Convolvuláeeas.

VG. En la América del Sur, se cultiva en México.

COM. Q. Segun Henry, las raíces de esta planta contienen:

* Llaman camote de cerro á los tubérculos del *Oncus sculentus*, familia Dioscóreas, y se usan tambien como alimento, por la gran cantidad de fécula que contienen.

Fécula	13,30
Agua	73,12
Albumina	00,92
Azúcar incristalizable	03,30
Materia virosa volátil	00,05
Materia grasa	01,12
Parenquima	06,79
Resíduo salino	01,40
	100,00

U. La fécula extraida del camote se usa como succedánea del arrow-root. Las raíces como alimento; las hojas como forraje.

CANELA. Cannelle, Franc.; Cinnamon, Ing. *Cinnamomum.* Nombre dado principalmente á las cortezas del *Cinnamomum zeylanicum*, Nees, *Laurus cinnamomum* Lin., y del *Cinnamomum aromaticum*, Nees, *Laurus cassia*, L.; Laurineas. Árboles que vegetan, el primero en Ceylan y se cultiva en la India, en Cayena, etc., y el segundo en Malabar, Cochinchina, en China, etc.

C. FIS. Las cortezas que provienen del *C. zeylanicum*, llevan en el comercio el nombre de canela de Ceylan; es la clase más apreciada y la oficinal. Sus caractéres son: haceillos cilíndricos, compuestos de varias cortezas delgadas como un papel y envueltas unas dentro de otras; color leonado, superficie lisa, fractura astillosa, olor fragante; sabor agradable, aromático, caliente, algo picante y azucarado.

La canela de la India es una variedad de la anterior y se vende con el mismo nombre: se distingue de ella por su color más pálido, su olor más débil y ménos persistente, sus cortezas más gruesas, y dispuestas de tal manera en el sentido longitudinal, que semejan los tubos de un anteojo.

Otra variedad de la canela de Ceylan, es la de Cayena, que se conoce en su color más pálido y en las manchas morenas que se hallan en su superficie.

El *C. aromaticum* suministra la canela de China. Esta clase, inferior á las anteriores, tiene los caractéres siguientes: cañutos más cortos que los de la canela de Ceylan, formados por cortezas más gruesas y no envueltas unas en otras; su color es más oscuro, su olor ménos suave, sabor más fuerte, pero ménos dulce y agradable.

La canela de Java, que se atribuye al *L. multiflora*, se distingue por su color rojo y su sabor muy mucilaginoso.

COM. Q. Contiene la canela, segun el análisis hecho por Vauquelin, aceite volátil, tanino, mucílago, resina, materia colorante, ácido cinámico y leñoso. Planche encontró además algo de almidon. La canela cede al agua, y al alcohol sobre todo, sus principios activos.

ADULT. Suelen mezclar á las clases superiores, cortezas de inferior calidad; los caractéres asignados ántes servirán para distinguirlas. Tambien les mezclan canelas privadas de aceite esencial: la diferencia en la intensidad del aroma dará á conocer el fraude.

U. M. Tónica, estimulante y antiespasmódica. D. Polvo 40 á 60 centígr; infusion 10 gram. para un litro de agua; esencia 1 á 4 gotas; agua destilada 10 á 60 gram.; tintura y alcoholado 5 á 10 gram.

CANCHALAGUA. Tlanchalahua, Cachalohuai. *Erythræa stricta*, Scheide; *E. chilensis*, Persoon; *E. jorullensis*, Kunth; Gencianáceas.

VG. En México y otras partes de América.

P. U. La inflorescencia.

C. FIS. Tallo delgado, hojas oblongo-lineares algo obtusas; inflorescencia en panojas dicótomas; corola dividida en 4 ó 5 lóbulos elíptico-oblongos; estigma bilaminado; cápsula bilocular.

COM. Q. Agua 7, esqueleto vegetal 59.66, materia cerosa verde 5.50, clorofila 2.50, principio amargo 9, materias aceitosa amarga, cristalizada, negra ácida, negra neutra, colorante roja, goma y almidon, de cada cosa 12.44. (Mr. Lebœuf, Tésis de la Escuela de Farmacia., Paris 1868.)

U. M. Tónica amarga, estomacal. D. 15 á 30 gram. en infusion en 500 gram. de agua.

CANTÁRIDAS. Cantharides, Franc.; Cantharides, Spanish flys, Ing.

Diversas especies de los géneros *Cantharis*, *Meloe* y *Triodons*, se usan en México como succedáneas de la *Cantharis vesicatoria;* Orden Coleópteros, tales como las siguientes:

Triodons Barranci, Dug.; *Meloe tridentatus*, L. M. Jiménez, de México, que se conoce con los nombres vulgares de abadejo, chochocolito, botijones y tecuslisene; vive en el Valle de México, en Silao y otros puntos de la República.

C. FIS. Longitud del macho 0,018, latitud 0,007, longitud de la hembra 0,044, latitud 0,010. Cabeza triangular, mandíbulas sobresaliendo poco del labro, provistas en su lado interno de tres dientes fuertes. Antenas medianas con el segundo artejo muy corto; el undécimo cilíndrico, alargado y adelgazado en su extremidad; corsolete pequeño, más angosto que los élitros y la cabeza. No hay escudito. Los élitros cubren gran parte del abdómen de los machos; pero apénas llegan al segundo anillo abdominal de las hembras. Abdómen voluminoso y blando, patas largas y robustas, ganchos amarillentos divididos en dos porciones iguales; color del insecto, negro.

Se cosecha en los meses de Junio á Setiembre.

Cantharis cucera, Chev.; Pípila ciega, Frailecitos; Tlayacuayatl, Mexic.; Tungaseni, Otomí.

Longitud 0,030 á 0,018, latitud, 0,009 á 0,004. Cabeza negra con la mitad superior roja. Antenas negras, con la cuarta, quinta y sexta articulaciones en los machos, trígonas y dilatadas hácia afuera; las antenas de las hembras son moniliformes; corselete un poco más largo que ancho, liso y lustroso, élitros negros de doble longitud que el cor-

selete; abdómen negro con dos manchas rojas en su parte superior, que se extienden desde el segundo segmento hasta el penúltimo; en el centro de ellas se notan cinco puntos negros. Vive en los alrededores de México, Jilotepec y otros puntos, en los mismos meses que el anterior, sobre la calabaza, el chayote y el chayotillo. (*Sicyos angularis*, L.)

COM. Q. Contiene, segun la análisis hecha por los profesores Mendoza y Herrera (México), aceite verde, materia negra, materia amarilla viscosa, cantaridina, materia grasa, fosfatos de cal y de magnesia, ácido acético, ácido úrico y un principio volátil, al que deben el olor viroso de que están dotados: estos son los mismos principios que se han descubierto en la *Cantharis vesicatoria*.

Se encuentran además, otras especies vexicantes en distintos puntos de la República.*

Las especies indígenas de los géneros *Triodons* y *Meloe* son, por lo que hasta ahora se ha observado, más activas que las del género *Cantharis*.

CONSERVACION. Enteras y en vasijas bien tapadas que contengan mercurio y algunos trozos de alcanfor para impedir que se apolillen.

U. M. Las cantáridas son el principal agente de la medicacion revulsiva. Interiormente su accion medicamentosa es incierta y peligrosa. D. Al interior sólo se debe emplear la tintura de 1 á 10 gotas.

ANT. El alcanfor.

CANTUESO. Lavande stœchas. Franc.; French lavender, Ing.; *Lavandula stœchas*, L.; Labiadas.

VG. En Europa y México.

P. U. Las flores. Estas se presentan en espigas de color morado oscuro y rodeadas de un hacecillo de brácteas de color violado y más grandes que las flores.

U. M. Estimulante difusivo poco usado.

CAÑAFÍSTULA Quanhayohuachtli, Mex.; Casse, Franc.; Purging cassia, Ing. Se llama así el fruto del *Cassia fistuloides*, F. M. I.; Leguminosas.

VG. En el Estado de Merelos y otros lugares calientes de México.

P. U. El fruto.

C. FIS. Es una legumbre indehiscente con dos valvas reunidas por dos suturas longitudinales de 20 á 60 centím. de largo; el interior está dividido por tabiques trasversales y paralelos que contienen una pulpa negra, y azucarada, en medio de la cual hay semillas amarillosas, aplastadas y romboidales: 1000 partes de frutos dan 445,52 de pulpa.

Suele encontrarse tambien en el comercio de Méxice otra especie de cañafistula (*Cassia brasilensis*), cuyas legumbres son mucho más grandes, comprimidas y leñosas, con venas trasversales en la superficie, dos costillas salientes de un lado y una sola del otro: su pulpa en menor proporcion que en la especie anterior, es de un sabor algo astringente y no debe sustituirse á la anterior.

En Europa se usa tambien la *Cassia fistula*, L., que vegeta en Arabia y Egipto.

COM. Q. Segun la análisis de la pulpa de ésta última, hecho por Vauquelin, contiene gelatina vegetal, goma, glúten, azúcar, extractivo, parenquima y agua; la nuestra tiene más azúcar y ménos goma que la exótica.

U. M. Laxante. D. Pulpa 30 á 60 gram.; conserva y extracto 5 á 15 gram.

CAÑAMO. Chanvre, y las semillas Chénevis, Franc.; Hemp, Ing.; *Cannabis sativa*, L.; Cannabineas. (V. Marihuana.)

VG. En México y otros países.

P. U. Las semillas.

C. FIS. Ovado-arredondadas ó comprimidas, color gris-cenizo, olor nulo, sabor dulce, aceitoso y desagradable.

COM. Q. Contienen un aceite secante, albumina, azúcar incristalizable, celulosa, y sales.

U. M. La emulsion obtenida triturando las semillas con el agua, se emplea como emoliente en las inflamaciones de las mucosas.

CAÑUELA Ó COLA DE CABALLO. Prele, Franc.; Horntaile, Ing.; *Equisetum arvense*, L.; Equisetáceas.

VG. Valle de México y otras localidades.

P. U. El tallo.

U. V. Diurético y antiblenorrágico.

U. EC. Para pulir la madera.

CAOBA. Tzopiliquahuitl, Mex.; Acajou, Franc.; Mahogany tree, Ing.; *Swietenia mahogoni*, L.; Cedréleas.

VG. En las regiones calientes y húmedas de la República, y otros lugares de América.

En Europa se usa la *Sw. febrifuga*, Rosb., como antiperiódica. Caventon ha encontrado en ella un principio resinoide que llamó *Cailcedrina*.

U. V. La corteza como antiperiódica y astringente, en polvo, á la dósis de 2 gram.

CAPITANEJA. Nahuitipnt, Mex.; *Bidens crocata*, Cav.; *Platypteris crocata*, Kunth; *Verbesina crocata*, D. C.; Sinantéreas.

VG. En el Valle de México, al Sudeste de la Capital.

C. FIS. El tallo es rollizo, velloso, con cuatro alas longitudinales; ramos opuestos así como las hojas, que son distantes entre sí y vellosas; las inferiores de figura de alabarda, las demas pinatifidas y dentadas desigualmente; flores terminales ó axilares sostenidas por un largo pedúnculo; involucro globoso; flósculos tubulosos de color rojizo amarillento; semillas oblongas, comprimidas, de márgen membranoso; vilano de dos aristas.

SUST. Suelen los indígenas traer en lugar de esta planta, otra semejante, que es el *Helianthus alatus*, F. M. I., ó *Corcopsis alata*, Cav.; se distingue de la anterior por sus ramos alternos, las hojas dentadas y alternas, inflorescencias terminales y los flósculos amarillos: por le demas, parece tener las

* V. la «Gaceta Médica,» año de 1866, tom. II, y «La Naturaleza,» tom. I.

CAP

mismas propiedades que la verdadera capitaneja.

U. v. El cocimiento de la planta para lavar las úlceras venéreas, agregando despues sobre ellas el polvo de las hojas, así como tambien para curar las *matalauras* de los animales de carga, usándola de la misma manera.

CAPULIN. Capolin, Mex.; *Cerasus capolliñ*, D. C.; Rosáceas.

Vg. En las regiones templadas de México.

P. u. La corteza, las hojas y los frutos.

U. v. La corteza en infusion, á la dósis de 4 gram. para 500 de agua como antidisentérica, y como antiperiódica; en polvo, á la dósis aproximativamente de 1 á 2 gram.

U. ec. Los frutos como alimento.

El agua destilada de las hojas del capulin sustituye á la del laurel cerezo. (V. esta agua.)

CARAÑA. Goma caraña; Tlahuelilocacuahuitl (al árbol), Mex.; Caragne, Franc.; Caranna, Ing. Resina producida por el *Amyris caranna*, H.; Terebintáceas.

Vg. El árbol que produce esta resina en las regiones calientes de la República.

C. fis. Color gris oscuro al exterior, moreno oscuro en su parte interna; ligera, quebradiza, de olor balsámico cuando se le calienta, sabor amargo resinoso; se disuelve completamente en el alcohol.

Com. q. Bonastre encontró en ella: resina 96.00, malato ácido de cal y de potasa 0.40, materias extrañas 3.60.

U. Entra en las preparaciones del emplasto que lleva su nombre; fuera de éste no tiene otro uso en medicina.

CARDAMOMO MENOR. Petit cardameme, Franc.; Minor cardamom, Ing.; *Amomum cardamomum*, L.; *Elettaria cardamomum*, White; Amomeas.

Vg. En Malabar, Java ó Indias Orientales.

P. u. La cápsula, que es del largo de 6 á 8 milim., hinchada y triangular, contiene semillas morenas, de olor aromático y sabor acre.

Com. q. Se compone, segun Trommsdorf, de aceite volátil, aceite graso, fécula, materia colorante, materia azoada y mucílago.

Suele usarse tambien el cardamomo mayor, *Elettaria major*, Smith; cuya cápsula es de 2 á 3 centím. de largo, triangular, puntiaguda por sus extremidades y estriada; contiene muchas semillas: es preferido el anterior.

U. m. Estimulante del estómago, carminativo, excitante.

CARDO SANTO. *Circium mexicanum*, D. C.; Sinantéreas.

Vg. En el Valle de México y otros puntos.

P. u. Las flores y hojas, como succedáneas del cardo santo usado en Europa, *Cnicus benedictus*, D. C., del que se cree tiene las propiedades estomacales, febrífugas y sudoríficas.

U. ec. Las flores para cuajar la leche.

CAS

CARRIZO. Caña hueca, Caña veral; Grand roseau, Franc; Reed grass, Ing.; *Arundo donax*, L.; Gramíneas.

Vg. En México y otros países.

P. u. La rizoma.

U. v. Como sudorífica y diurética.

CASCALOTE.* Patlahoachoixachin, Mexicano; Libidibi, Franc.; *Cæsalpinia coriaria*, Willd.; Leguminosas.

Vg. En las regiones calientes y húmedas de la vertiente occidental de la cordillera mexicana.

P. u. Los frutos.

Com. q. Contienen, segun el Pr. P. Alcocer (México), 30 por 100 de tanino, y 17 por 100 de ácido gálico.

U. Se usan para curtir, y en la medicina como astringentes.

CASCARILLA. Ecorce de cascarille, Franc.; Cascarilla, Ing.; *Croton eluteria*, Bennet; Euforbiáceas.

Vg. En las Islas Lucayas.

C. fis. Cortezas de 3 á 5 centím. de largo desde el grueso de una pluma de ánsar al del dedo meñique, arrolladas, compactas, desnudas ó cubiertas de una costra blanca, rugosa y hendida; color moreno oscuro y opaco; olor particular agradable; sabor amargo, acre y aromático.

Com. q. Duval ha encontrado en la cascarilla, albumina, tanino particular, un principio amargo cristalizable llamado cascarillina, materia colorante roja, materia grasa de olor nauseabundo, cera, goma, aceite volátil, resina, fécula, ácido péctico, leñoso, cloruro de potasio y sales de cal.

No deben confundirse estas cortezas con las del copalchi de Tehuantepec, como lo han hecho algunos botanistas, pues proceden de plantas distintas. (V. Copalchi.)

U. m. Tónica, excitante y febrífuga. D. Polvo de 1 á 2 gram; infusion 5 á 15 gram. para un litro de agua.

CASTÓREO. Castoreum, Franc.; Castor, Ing.; *Castoreum*.

Es una secrecion contenida en dos grandes glándulas inmediatas á los órganos sexuales del castor, sea hembra ó macho, *Castor fiber*, L., del órden de los roedores, que habita en algunas comarcas incultas del Canadá y la Siberia.

C. fis. En el animal vivo, el castóreo es casi fluido y algo untuoso; mas el que se encuentra en el comercio es concreto, en bolsas piriformes, alargadas, comprimidas, más ó ménos arrugadas y dispuestas generalmente por pares, una de ellas constantemente mayor que la otra, unidas por su parte más estrecha, lo que hace que parezcan pequeñas alforjas: su color es moreno negruzco al exterior. Cortadas al través, se ve el contenido que es una materia resinoíde, en la que se notan membranas ó fibras blanquizcas de tejido animal: su olor es fuerte, muy penetrante, poco agradable, casi fétido; su sabor acre y amargo. El castóreo es

* Véase «Gaceta Médica de México,» tomo XVII, pág. 49.

insoluble en el agua, soluble casi enteramente en el alcohol y en el éter.

Com. q. Contiene, segun Brandes, aceite volátil, resina, albumina, osmázoma, grasa, moco, colesterina, carbonato de amoniaco, urato, benzoato y fosfato de cal, sales de potasa, sosa y magnesia. Bizio ha extraido de la tintura alcohólica una sustancia grasa no saponificable y todavía poco estudiada, que ha llamado castorina, y Wœhler ha indicado la presencia de la salicina y del ácido fénico.

El castóreo del Canadá es el que queda descrito y se encuentra comunmente en el comercio; la otra clase, llamada castor de Siberia ó de Rusia, á la que puede agregarse la de Noruega, es muy rara y se encuentra en bolsas casi redondas; distinguiéndose además porque contiene, segun Jager, casi doble cantidad de castorina; circunstancia poco importante para los usos terapéuticos, en los que la castorina parece no tener influencia alguna bien marcada.

Adult. En Europa se ha visto falsificado el castóreo con algunas resinas ó goma-resinas mezcladas con un poco de castóreo y encerradas en pequeñas vejigas, pretendiendo imitar las bolsas del castóreo. En México parece que hasta ahora no se ha presentado caso semejante; mas para asegurarse de la legitimidad de este producto, conviene ver si las bolsas presentan en su interior los tabiques membranosos en su estado natural, y si tienen los otros caractéres que se han señalado.

U. m. Antiespasmódico. D. 5 á 15 centígr. en polvo, la tintura 20 á 60 gotas.

CATECÚ. Cato, Tierra japónia; Cachou, Terre du Japon, Franc.; Catechu, Japan earth, Ing.; *Extractum Acaciæ catechu.*

El que se encuentra en el comercio segun las noticias positivas de Kerr, es un extracto que se obtiene por decoccion de la madera y legumbres del *Acacia catechu* y luego evaporada al calor del sol. Este es un árbol de la familia de las leguminosas, que vegeta en varias partes de las Indias Orientales, principalmente en Bengala y Bombay. El mismo nombre se ha aplicado á varios extractos que, teniendo casi los mismos caractéres y propiedades, provienen de vegetales y países diferentes.

C. fis. El catecú se encuentra en el comercio en masas de forma y peso variable, cubiertas con hojas del *Dipterocarpus tuberculatus* (Rosb.). Su color varía del rojo pálido al rojo moreno y moreno oscuro; carece de olor; el sabor es muy astringente, algo amargo, seguido de un gusto ligeramente dulce. El catecú es parcialmente soluble en el agua, y más en el alcohol acuoso y en el éter.

Com. q. El de Pegu que es el usado en México, contiene ácidos cacutánico y cacútico; goma y materia extractiva. (Véase Goma quino.)

Adult. El catecú suele falsificarse con otros extractos astringentes, ó le mezclan

tierra, arena, almidon ó alumbre. La solucion acuosa del buen catecú da un precipitado verde con el percloruro de hierro; si el precipitado es azul negruzco, indicará que es de mala calidad; el almidon podrá ser descubierto por el yodo, y las tierras por la incineracion. El amoniaco y el cloruro de bario descubrirán el alumbre, pero lo mejor será emplear el éter para extraer el tanino y reconocerlo. El catecú de buena calidad debe ceder al éter 53 por ciento y el más inferior 28 por ciento.

U. m. Tónico astringente. D. Polvo y extracto de 5 centigr. á 2 gram. y más; infusion 10 á 15 gram. para un litro de agua; tintura 5 á 10 gram.

CEBADA Orge, Franc.; Barley, Ing.; *Hordeum vulgare;* Gramíneas.

Vg. Se cultiva en México.

Com. q. Sus frutos secos contienen, segun Einhof, azúcar incristalizable, goma, almidon, glutina, albumina, fosfato de cal, agua y fibras; además un aceite espeso moreno-verdoso, que han encontrado Fourcroy y Vauquelin.

Privada de su primera película, se le da el nombre de *cebada mondada*, y de *cebada perla* ó *perlada*, á la que enteramente se ha privado de sus cubiertas y pulido por procedimientos particulares.

U. ind. Para preparar cerveza.

U. ec. Como forraje los tallos y semillas.

U. m. Emoliente. D. En cocimiento 15 á 30 gram. para 1 litro de agua.

CEBADILLA. Se da este nombre á los frutos de diversas especies de *Veratrum.* Quimichpatli, Itzcuinpatli, Mex.; Cunicho, Ehtzemo, Tarasco; Cebadille, Franc.; Cebadilla, Ing.; Colchicáceas.

Vg. En diversos puntos de la República.

Se distinguen varias clases de estos frutos.

1º Cebadilla de Tierracaliente, producida por el *Veratrum officinale*, Schlechtendal, *Assagræa tenuifolia*, Mart. y Galeoti.

2º Cebadilla del Interior, que proviene del *Veratrum sabadilla*, Retz., *V. virescens*, Mart. y Galeoti.

3º La cebadilla del Valle de México, que la suministra el *Veratrum frigidum*, Schlechtendal.

Las cápsulas de la primera clase son de tres lóculos, de una consistencia papirácea, ligeras, de un color gris rojizo; los lóculos son oligospermos; las semillas negruzcas, en forma de cimitarra, rugosas y puntiagudas, sabor acre y amargo, excitan mucho la salivacion.

Los frutos de la segunda difieren por su forma más arredondada y su color más oscuro, tanto en las cápsulas como en los granos. La cebadilla del Valle de México presenta cápsulas mucho más grandes, más alargadas, de un color más claro lo mismo que sus semillas, las cuales tienen un tinte amarillo-so, debido tal vez á que han sido cosechadas ántes de llegar á su completa madurez.

Los bulbos de estas plantas se conocen en México con el nombre de cebolleja, cebolle-

ta ó ciutul, y se les dan los mismos usos que á los frutos, pues se cree que sus propiedades son idénticas.

Com. q. La cebadilla fué analizada por Pelletier y Caventon, quienes encontraron una sustancia particular llamada veratrina, combinada con el ácido gálico; materia grasa formada de estearina, oleina y un ácido graso volátil denominado cebádico ó cebadillico; cera, materia colorante amarilla, goma, leñoso, silice y sales de potasa y de cal.

Cien gramos de semillas producen, segun Meismer, 0.58 de veratrina.

Couerbe ha encontrado tambien en las semillas un alcaloide, al que ha llamado cebadillina, y Merk un ácido cristalizable y volátil que es el ácido verátrico: el mismo químico ha demostrado que la veratrina de Pelletier y Caventon es un producto complexo, y ha obtenido la veratrina pura en cristales prismáticos. Weigelin encontró un tercer alcaloide al que dió el nombre de Sabatrina. Los bulbos no han sido analizados.

Sust. Se sustituye la cebadilla, fraudulentamente ó por error, con las cápsulas del Cuilpantlacol (*Pentstemon barbatum*, *P. imberbe* y *P. gencianoides*, de la familia de las escrofulariáceas). Se distinguen fácilmente estas cápsulas, porque están formadas por cuatro carpelos, su color es amarillo parduzco, su consistencia algo córnea, sus granos muy numerosos, y no tienen la forma de cimitarra, que presentan, como ya se dijo, las semillas de la cebadilla.

U. m. Muy poco usada al interior por su accion tóxica; participa de las mismas propiedades de la veratrina, de la que le vienen. Se emplea al exterior la tintura en fricciones como estimulante, y el polvo como insecticida y errino: este último modo de aplicacion es peligroso.

Contrav. (V. Veratrina.)

CEBOLLA. Xonacatl, Mex.; Oignon, Franc.; Onion, Ing.; *Allium cepa*, L.; Liliáceas.

P. u. Los bulbos.

Com. q. Contiene aceite volátil sulfurado, albumina, azúcar incristalizable, mucílago, fosfato de cal y ácido acético en parte combinado con la cal; citrato de cal y celulosa.

U. v. Contra la hidropesía.

U. ec. Como condimento.

U. m. Estimulante, y como tal entra en la condimentacion; no se emplea como medicamento á pesar de sus propiedades acres ó irritantes. Al exterior es un ligero rubefaciente.

CEDRO COLORADO. *Cedrela odorata*, L.; Meliáceas.

Vg. En las regiones calientes de la República.

U. v. La corteza de este árbol que es muy amarga, goza la reputacion de febrífuga y anti-epiléptica. El cocimiento de las hojas se emplea para curar los dolores de muelas.

La resina del cedro se usa en las bronquitis.

CEDRON. *Lippia citriodora*, Kunth.; Verbenáceas.

Vg. En el Perú, y cultivado en México.

Com. q. Segun Oliva, contiene materia colorante, materia grasa, tanino, indicios de materia azucarada, goma, leñoso y una sustancia indeterminada.

U. v. Como antiespasmódico.

CEIBA Ó CEIBO. Yuxché, Maya; *Eriodendron anfractuosum*, D. C.; Bombáceas.

Vg. En los Estados de Tamaulipas, Yucatan y otras regiones calientes y húmedas de la República.

U. v. Hojas y flores, emolientes.

U. ec. El algodon de que están provistas sus semillas, se usa para llenar almohadas y otros objetos.

CERA DE ABEJAS. Sustancia producida por el *Apis mellifica*, insecto del órden de los Himenópteros, que fué introducido á México despues de la conquista y se cria en abundancia en distintos puntos de la República. En el comercio se distinguen las clases de cera siguientes:

1ª Cera blanca. Cire blanche, Franc.; White wax, Ing.; *Cera alba*.

C. fis. Blanca, poco olorosa, é insípida, ménos adherente que la amarilla; se ablanda á 35° y se funde á 70°, se solidifica á 62°75. Es completamente insoluble en el agua, muy soluble en los aceites fijos y volátiles con el auxilio del calórico. El alcohol hirviendo disuelve, segun Boullay, 0,01 que abandona al enfriarse; el éter hirviendo disuelve 0,25, que abandona de la misma manera.

2ª Cera amarilla.* Cera panecillo; Cire jaune, Franc.; Yellow wax, Ing.; *Cera flava*.

C. fis. Color amarillo, sabor débil y particular, olor agradable; es más fusible y adherente que la anterior.

Com. q. La cera está formada de palmitato de miricila y ácido cerótico: el color, olor y sabor de la cera amarilla son debidos á principios extraños que pierde fácilmente, trasformándose en cera blanca cuando se le expone en capas delgadas á la accion de la luz.

Adult. Muy numerosas son las que sufre este producto; la fécula, harina y otras sustancias insolubles se le mezclan comunmente: se reconoce el fraude tratando la cera por la esencia de trementina que disuelve solamente aquella: el agua se conoce por la pérdida de peso que sufre cuando se mantiene fundida por algun tiempo: el ácido esteárico y las resinas se descubren hirviendo una parte de cera en 20 partes de alcohol; se filtra cuando ya está frio y se agrega agua destilada; si la cera es pura, hay un ligero enturbiamiento; en el caso contrario aparece un precipitado coposo. Las grasas naturales como el sebo, manteca, etc., se reconocen por el punto de fusion diferente que tiene la cera falsificada con ellas, el cual es más bajo que el de la pura, y por la propiedad

* No debe confundirse con la cera de Campeche.

de reblandecerse mucho cuando se le amasa entre los dedos; lo mismo sucede cuando contiene cera de la *Mirica:* tambien puede saponificarse, y tratar en seguida el jabon por el alcohol, siguiendo el procedimiento que ántes se ha dicho para reconocer el ácido esteárico. La parafina se desenlbre con el ácido sulfúrico humeante, que trasforma la cera en una masa negra, miéntras que la parifina no es atacada y aparece á la superficie de la masa con todos sus caracteres.

U. Entra la cera de abejas en varias preparaciones farmacéuticas.

CERA DE CAMPECHE. Se llama así á una materia cerosa secretada por diversas especies de abejas indígenas pertenecientes al género *Melipona*, particularmente por la *Melipona domestica*, conocida vulgarmente con los nombres de abeja alazana, de Pipiolli y Minialhuatl, del órden de los Himenópteros, fam. de los Apiarios.

C. FIS. Se encuentra en el comercio bajo dos formas; en marquetas de algunos kilógramos de peso, y en masas oblongas conocidas vulgarmente con el nombre de tamales de cera, porque vienen envueltas en hojas de maíz, cuyo peso no excede de 500 gram.: es la clase preferida por ser generalmente la más pura. La cera de Campeche es opaca, de un color amarillo que tira al pardo en las partes que han estado expuestas á la accion del aire; al interior, el tinte, que es mucho más claro, se aproxima al amarillo leonado. Aunque su consistencia es blanda, conserva sin embargo la forma que se le da; se puede malaxar entre los dedos adhiriéndose á ellos; su olor es particular, su sabor aromático, se funde á 53°, arde con una llama brillante y fuliginosa.

Cuando se trata esta cera con el éter, se disuelve una sustancia amarilla, más adhesiva, más blanda y más fusible que la cera, y un principio aromático, quedando como resíduo una sustancia de naturaleza tambien cerosa, blanca, dura, quebradiza y ménos fusible que la cera de donde se ha extraido.

ADULT. La cera de Campeche es adulterada con sebo y diversas materias resinosas: el primer fraude se reconoce por el punto de fusion, que es más bajo, por ser más adhesiva y por el olor de acroleina que se percibe cuando se arroja sobre un cuerpo en ignicion. El segundo se reconoce tambien por el punto de fusion, que en este caso es más alto; porque se hace quebradiza cuando se extiende en láminas delgadas; y finalmente, por el alcohol que separa las materias resinosas, que son en general mucho más solubles en este vehículo.

Otros fraudes, como el de mezclarle piedras, agua, etc., son tan fáciles de conocer que apénas deben mencionarse.

U. Se emplea en la preparacion de varios ungüentos y emplastos.

CICUTA MAYOR. Ciguë, Franc.; Hemlock, Ing.; *Conium maculatum*, L.; Umbelíferas.

VG. En México y otros países.

P. U. Tallos, hojas y frutos.

El tallo es herbáceo, cilíndrico, ramoso, un poco estriado, liso, verde con manchas rojas: las hojas son alternas, grandes, tripinatipartidas, de segmentos alargados, puntiagudos, profundamente dentados, un poco lustrosos y de un verde sombrío; las inferiores son pinatífidas, lisas y algunas veces manchadas: el fruto es ovóideo, comprimido, casi dídimo; marcado sobre cada carpelo con cinco costillas primarias salientes y onduladas; vallecitos estriados y sin bandillas.

Esta planta es la oficinal y debe colectarse, para que tenga todas sus propiedades medicinales, cuando esté floreando.

COM. Q. Contiene un alcaloide líquido y volátil al que han dado los nombres de conina, cicutina, conicina y coneina; parece que este principio existe en mayor proporcion en los frutos, segun Brandes y Giesecke. Werthein ha encontrado otro alcaloide concreto, cristalizable, soluble en el agua, en el alcohol y en el éter, al que ha dado el nombre de conhidrina.

La cicuta menor llamada tambien de jardin, perejil de perro ó de burro (*Æthusa cynapium*, L.), se ha confundido algunas veces con la cicuta oficinal y aun con el perejil. Se distingue de éste porque no tiene olor; el color de sus hojas es de un verde más oscuro así como por la forma de sus segmentos, que son angostos y agudos; su tallo es ramoso, cilíndrico y ligeramente estriado; y se diferencia de la verdadera cicuta en que su tallo no está manchado sino solamente tiene un color rojizo ó violáceo en su base.

U. M. Resolutiva, calmante y sedativa. D. Polvo 5 centígr. á 2 gram.; extracto, segun su clase, 1 á 5 centígr.; tintura 10 á 30 gotas.

ANT. y CONTRAV. Vomipurgantes, agua yodo-yodurada de Bouchardat (V. Atropina), y calmar los accidentes con el té ó café.

CIDRA. Cedrolimon, Cidrero; Cedrat, Franc.; Citrontree, Ing.; *Citrus medica*, L.; Auranciáceas.

VG. En Asia, y es cultivada en México.

La corteza del fruto contiene aceite esencial que es empleado en varias preparaciones farmacéuticas.

U. V. El fruto, como alimento.

CINOGLOSA. Lengua de perro; Cynoglosse, Franc.; Houndstongue, Ing.; *Cynoglossum officinale*, L.; Borrajíneas.

VG. En Europa.

P. U. La raíz que es larga, gruesa, carnosa, gris al exterior y blanca al interior; de olor viroso y sabor insípido; parece que la parte activa reside en su corteza, aunque sus propiedades son dudosas, por cuya razon es poco usada.

U. M. Calmante; únicamente usada en las píldoras que llevan su nombre.

CIPRÉS COMUN. Ciprés, Franc.; Cypress, Ing.; *Cupressus sempervirens*, L.; Coníferas.

Este árbol se cultiva en varias partes de Europa y América.

U. Fueron muy usados en medicina sus frutos ó conos, llamados impropiamente agallas, los que entran todavía en algunas composiciones farmacéuticas que van cayendo en olvido.

U. M. Astringente, poco ó nada usado.

CIPRÉS DE MÉXICO. *Cupressus benthami*, Gordon; Coníferas.

U. Los del ciprés comun.

U. M. Astringente.

CIRUELILLO. Zapotito de S. Juan; *Bunchosia lanceolata*, Botteri; Malpigiáceas.

VG. En el Estado de Veracruz.

P. U. La corteza de la raiz que da un extracto astringente semejante á la goma quino.

CIRUELO AGRIO. Ciruelo amarillo de Cuba, Mombin, Jovo, Hobo de las Antillas; *Spondias mombin*, L.; Terebintáceas.

VG. En las tierras calientes de México.

P. U. El fruto, cuyo sabor es ácido y resinoso.

U. EC. Comestible.

CIRUELO DE ESPAÑA. Prune, Franc.; Plum-tree, Ing.; *Prunus domestica*, L.; Rosáceas.

VG. En Siria; es cultivado en Europa y México.

P. U. El fruto, que es variable en su tamaño, forma y color; su sabor es agridulce. Desecado al sol, se llama ciruela pasa, y se usa como laxante.

COM. Q. Contiene ácido málico, azúcar, goma, materia azoada y pectina: en sus almendras hay un aceite fijo.

CIRUELO DE MÉXICO. Atoyaxocotl, Mex.; *Spondias purpurea*, L.; Terebintáceas.

VG. En varias partes de la República.

P. U. El fruto, que es más pequeño que el agrio; su sabor es dulce, algo ácido, resinoso y balsámico.

U. EC. Comestible.

CLAVILLO. Yerba del clavo ó Clavo de olor; *Juliania caryophyllata;* La Llave; Zigofiláceas.

VG. En Tlalpam y otros lugares de la República.

P. U. Las hojas.

U. V. Estimulante.

CLAVO DE ESPECIA. Clou de girofle, Franc.; Cloves, Ing.: *Caryophyllus aromaticus*, L.; *Eugenia caryophyllata*, Willd.; Mirtáceas.

VG. En las islas Molucas, y es cultivado en Cayena, las Indias y las Antillas.

P. U. La flor, ántes de su desarrollo completo.

COM. Q. Contiene aceite volátil compuesto de dos esencias, una neutra y otra ácida, llamada ácido *Eugénico;* materia astringente, goma, resina, un principio cristalizable denominado *Cariofilina*, otra sustancia insípida llamada *Eugenina*. Scheuch encontró en la esencia ácido salicílico.

ADULT. Algunas veces se encuentran en el comercio los clavos privados de su aceite volátil; entónces son ménos pesados, negros y arrugados, y casi no tienen olor ni sabor.

U. M. Estimulante general. D. Alcoholado ó tintura 10 á 30 gotas.

COCA DE LEVANTE. Coque du Levant, Franc.; Cockles, Ing.; *Anamirta cocculus*, Wight y Arnolt. *Cocculus suberosus*, D. C. *Menispermum cocculus*, L.; Menispérmeas.

Es una planta sarmentosa muy comun en los lugares montuosos de la costa de Malabar.

P. U. Los frutos.

C. FIS. Drupas ovóides ó subreniformes, negruzcas, rugosas, con una cresta de color más oscuro sobre su cara dorsal. El corte trasverso del grano tiene la forma de herradura.

COM. Q. Segun Couerbe y Pelletier, contienen: picrotoxina, resina, materia grasa ácida, materia análoga á la cera, ácido málico, moco, almidon, sales.

El pericarpo casi no tiene sabor, y contiene, segun los mismos químicos, menispermina, paramenispermina, materia alcalina, ácido hipopicrotóxico, resina, goma y almidon.

U. Apénas se ha usado como medicamento. En Europa se ha empleado para atarantar los peces y cogerlos fácilmente; pero segun Goupil, le comunica á la carne sus propiedades venenosas.

U. M. Narcótica tetánica y muy venenosa; desusada y peligrosa.

ANT. (V. Estricnina.) Hahnemann aconseja el alcanfor como su mejor antídoto.

COCA DEL PERÚ. Coca, Franc. é Ing.; *Erythroxylum coca*, Lam.; Eritroxíleas.

VG. En el Perú.

P. U. Las hojas.

C. FIS. Cortamente pecioladas, ovales, agudas, enteras, de tres nervios, de 40 milímetros de largo y 27 de ancho, olor agradable semejante al del té, sabor particular, amargo y algo astringente.

COM. Q. Las hojas de la coca contienen cera, tanino particular llamado ácido cocatánico, aceite volátil concreto, clorofila, celulosa, materia morena amarillosa de olor desagradable; un alcaloide especial (la cocaina) que es cristalizable, poco soluble en el agua, mas soluble en el alcohol y en el éter, y que se combina con los ácidos formando sales solubles. Se ha extraido tambien otro alcalóide líquido y volátil (la higrina) que no es venenoso.

U. M. Tónico estimulante general. D. 2 á 8 gram. por dia.

COCHINILLA. Grana; Nocheztly, Mex.; Cochenille, Franc.; Cochineal, Ing.; *Coccus cacti;* Hemípteros.

Se encuentra en abundancia en la Mixteca, en Almaluloo y en otros puntos. Vive sobre varias especies de *Opuntia*, principalmente la *O. cochenillifera*.

C. FIS. La cochinilla del comercio, formada únicamente por las hembras de este insecto, se presenta con la apariencia de granos arrugados, ovales y tambien globulosos,

plano-convexos y aun informes, de cosa de 8 milim. de diámetro, morenos y oscuros ó bien rojizos, con estrías cenicientas entre sus arrugas; amargos y ligeramente ácidos al gusto; secos, friables, dando un polvo más ó ménos rojo. Se distinguen tres especies: la mixteca ó jaspeada, que es una mezcla de granos rojizos, glaucos y morenos; la negra, que por haber sufrido la accion del agua hirviendo, ó de planchas calientes, tiene la apariencia de granos gruesos, rojo-morenos ó negros; y la silvestre que es de aspecto más homogéneo. La primera es la más estimada.

COM. Q. Pelletier y Caventon han encontrado materia animal particular, ó coccina, un principio graso compuesto de estearina, oleina y ácido coccínico, fosfatos de cal y de potasa, carbonato de cal y carmina, que es el principio colorante: esta es sólida, rojo-púrpura, soluble en el agua y en el alcohol, insoluble en el éter, inalterable al aire y fusible á 50°.

U. Sirve en farmacia para teñir polvos, elíxires, etc.

U. IND. En el arte del tintorero. La alúmina combinada con ella constituye la laca carminada.

COCLEARIA. Cochlearia, Franc.; Scurvy grass, Ing; *Cochlearia officinalis*, L.; Crucíferas.

VG. Europa.

P. U. Las hojas.

En México se sustituye con el *Lepidium latifolium*, L., que pertenece á la misma familia y tiene propiedades análogas.

U. M. Como antiescorbútico y en los infartos ganglionares. Se administra de preferencia el jugo, á la dósis de 60 á 150 gramos diarios.

COCO. *Cocos nucifera*, L.; Palmeras.

VG. En las tierras calientes de México y de otros países.

COM. Q. El líquido encerrado en la almendra, contiene:

Manita	3,825
Albumina	0,750
Goma	0,250
Agua	95,000
	99,825

La almendra está compuesta de

Albumina	07,685
Aceite	71,688
Goma	05.588
Manita	01,595
Materia colorante amarilla	00,225
Fibrina	14,950
(Bizio.)	101,731

El aceite de coco produce por la saponificacion un jabon del que se pueden extraer los ácidos siguientes: caprócico, caprílico, cáprico, lauroesteárico, myrístico y palmítico.

U. V. Las raíces del coco se usan como astringentes en las diarreas; la médula y la yema terminal, como alimento; la sávia fermentada produce un licor muy agradable; las flores se usan como pectorales y los frutos verdes se emplean como hemostáticos.

COLA DE PESCADO. Buche de pescado, ictiócola; Colle de poisson, Franc.; Isinglass, Ing.; *Ichthyocolla*, *Cola piscis*.

Es la vejiga natatoria desecada de varios géneros de peces. En Rusia se obtiene del *Acipenser huso* L., *A. ruthenus* y *A. sturio*; pescados Condropterígeos de la tribu de los Esturiones, que abundan en los rios del Oriente y Norte de Europa.

En México se obtiene del bagre, *Silurus bagre*, de la familia de los Siluróideos, órden de los Malacopterígeos abdominales, tribu de los Siluros, y de otros peces.

La cola del pescado de Rusia es la más estimada, y se presenta en el comercio bajo varias formas. La mejor tiene los caractéres siguientes: blanca, ligeramente amarillosa, semitrasparente, fibrosa y tenaz; sólo se puede dividir en el sentido de sus fibras; inodora y casi sin sabor; sumergida en agua fria se hincha, se reblandece y se vuelve opalina; se disuelve sin resíduo en el agua hirviendo y se convierte por el enfriamiento en jalea. Esta cola bien pura solidifica treinta veces su peso de agua. La que con cortas diferencias no tenga estos caractéres, debe desecharse.

U. Se usa para preparar telas aglutinantes y jaleas, y para clarificar algunos líquidos.

COLCHICO. Colchique, Franc; Autumn crocus, Ing; *Colchicum autumnale*, L.; Colchicáceas.

VG. En los climas templados de Europa.

P. U. Los bulbos y las semillas.

C. FIS. Los bulbos son ovóides, gruesos, convexos de un lado, con un surco profundo del otro; cubiertos de una túnica membranosa y negruzca; su interior es compacto y blanco. La recoleccion parece debe hacerse en Estío, porque segun la opinion de algunos autores, en esta época están en todo su vigor, pasada la cual, el nuevo bulbo que florece en Otoño, se alimenta á expensas del anterior y es ménos activo en sus propiedades. Stulze ha encontrado en el colectado en esta época, más almidon y ménos materia amarga que en el de Estío, siendo de dos por ciento en el primero y de seis por ciento en el segundo.

Las semillas son pequeñas, algo ovóides, de color moreno rojizo; superficie áspera rugosa, al interior blancas, y de sabor acre: son preferidas á los bulbos por encontrarse en ellas propiedades más constantes, ser más fácil cosecharlas en tiempo conveniente, y porque contienen mayor cantidad de colchicina.

COM Q. Contienen los bulbos materia grasa, ácido graso análogo al cebádico, supergalato de colchicina, goma, almidon, inulina y leñoso.

En México, segun Oliva, se encuentra el *Colchicum alpinum*, D. C., que se conoce con el nombre de mayos, quitanueriendas, mataperros y atzcalxochitl, cuyas propiedades

parecen ser las mismas que las del anterior.

U. M. Diurético á pequeñas dósis, purgante drástico á dósis mayores, y veneno irritante á grandes dósis. D. Polvo 5 á 30 cent.; extracto 5 á 20 centígr.; tintura ó vino 5 á 20 gotas, dos veces al dia; mixt 5 á 10 gram.

CONTRAV. Emeto-catárticos y en seguida agua yodo-yodurada de Bouchardat. (V. Atropina.)

COLOMBO. Colombo, Franc.; Columbo, Ing.; *Cocculus palmatus*, D. C.; *Iatrorhiza palmata*, Miers; *Menispermum palmatum*, Lam.; Menispérmeas.

VG. En Africa.

P. U. La raíz.

C. FIS. Se encuentra en ruedas de 2 á 3 centím. de diámetro y 2 á 4 milím. de espesor, ó en trozos de mayor magnitud, deprimidas hácia el centro y ofreciendo muchas depresiones concéntricas: la corteza es de un color gris moreno ó amarillosa; algunas veces lisa, más comunmente con rugosidades irregulares y sin estrías paralelas. Las superficies trasversales son de un amarillo verdoso; tinta que va debilitándose de la circunferencia al centro, con excepcion de un círculo de color muy marcado, que se encuentra en el límite de las capas corticales con las leñosas. El olor de esta raíz es débil y el sabor desagradable, muy amargo, sobre todo en la parte cortical. Se pulveriza fácilmente, dando un polvo gris verdoso que con el tiempo se pone pardo: no se debe pulverizar sino en corta cantidad, pues se conserva mejor entera.

El colombo no tiñe al éter; al alcohol le da una tinta amarillo-verdosa bastante marcada; el macerado acuoso es moreno.

COM. Q. Segun Planche el colombo contiene almidon en gran abundancia, materia azoada, materia amarilla amarga, no precipitable por las sales metálicas, vestigios de aceite volátil, sales de cal y de potasa, óxido de fierro y sílice. Wittstock ha extraido además una sustancia cristalizable que ha nombrado colombina, la que es muy amarga y muy soluble en el ácido acético débil y en las soluciones alcalinas. Se encuentra tambien otro principio amargo y amarillo, al que Bodeker llama berberina, y se halla combinado con un ácido particular que es el ácido colómbico. El agua hirviendo y el alcohol se apoderan de los principios activos de esta raíz.

ADULT. La raíz de brionía teñida con la tintura de colombo, se ha sustituido fraudulentamente á éste; los caractéres de la brionía son tan diversos de los del colombo, que el fraude es de los más groseros y fáciles de conocer. La raíz de la *Frasera Walteri*, Mich., se ha sustituido tambien al colombo: se distingue fácilmente por su tinte amarillo leonado, las estrías paralelas que se notan generalmente en su corteza, su olor parecido al de la genciana, su sabor débilmente amargo y azucarado, y su polvo amarillo bajo: al éter lo tiñe en amarillo y el macerado acuoso toma un color verde negruzco con el sulfato de fierro. El yodo no ejerce accion manifiesta sobre la *Frasera*, miéntras que da un color negruzco á la raíz de colombo humedecida. La tintura de nuez de agallas no ejerce accion sobre el alcoholado de la primera, y produce un precipitado gris en el de la segunda.

U. M. Tónico amargo. D. Polvo, 5 centíg. á 2 gram.; infusion, cocimiento ó maceracion 15 gram. para 1 litro de agua.

INC. Acetato de plomo, agua de cal, sublimado corrosivo.

COLOQUÍNTIDA. Coloquinte, Concombre amer, Franc.; Colocynth, Bitter apple, Ing.; *Cucumis colocynthis*, L.; *Citrullus colocynthis*, Royle; Cucurbitáceas.

VG. Originaria del Levante ó Islas de la Grecia.

P. U. La pulpa del fruto.

C. FIS. Fruto globuloso, lampiño, amarillo, de epicarpo delgado; mesocarpo muy amargo, nauseabundo, esponjoso; casi sin olor, seco y ligero.

COM. Q. Contiene, segun Meissner, aceite fijo amargo 4.2, resina insoluble en el éter 13.2, principio amargo ó coloquintina 14.4, materia extractiva algo amarga, 10.0, goma 9.5, basorina 3.0, leñoso 19.2, extractivo obtenido por la potasa 17.0, fitenmacola 0.6, fosfato de cal 2.7, fosfato de magnesia 3.0, agua 5.0, exceso 1.8. La coloquintina, segun Walz, es una glucosida: el mismo químico ha obtenido otro principio que llamó coloquintilina.

U. M. Purgante drástico. D. Polvo de 20 á 60 centigr.; vino 15 á 30 gotas; extracto 10 á 30 centígr. Debe usarse con prudencia.

INC. Los álcalis fijos, el sulfato de fierro, nitrato de plata, acetato de plomo y nuez de agalla.

COLORIN. Patol, Chocolin, Iquimite, Zompantle; Tzompanquahuitl, Mex.; *Erytrina coralloides*, F. M. I.; Leguminosas.

VG. En México y Sud América.

P. U. Los granos, que son elípticos, lisos, lustrosos, de un color rojo de coral, con una línea saliente y longitudinal en el dorso, ombligo blanco rodeado de una faja negra.

C. Q. Segun el análisis hecho por Rio de la Loza (F.), de México, las semillas del colorin contienen: *

Agua	07,15
Grasa sólida / Grasa líquida	13,35
Resina soluble en el éter	00,32
Resina insoluble en el éter y soluble en el alcohol	13,47
Alcaloide especial, *Erytrocoraloidina*	01,61
Albumina vegetal	05,60
Goma	00,83
Azúcar	01,55
Ácido orgánico	00,42
Fécula	15,87
Materias inorgánicas	39,15
Pérdida	00,68
	100,00

* Tésis para el exámen profesional.

COL

U. V. No se usa en la medicina; es muy venenoso.

U. EC. ó IND. La madera, que es muy blanda, para hacer tapones; y en San Luis Potosí figuras diversas: las flores como alimento.

COLORIN CHIQUITO. Negritas ó Pulguitas; Atecuyxtli, Mex.; *Rhynchosia precatoria*; H. B. K.; Leguminosas.

VG. En Cuernavaca y otros lugares calientes.

P. U. Los granos.

C. FIS. Reniformes, algo comprimidos en la base, mitad negros y mitad rojos; en esta última se encuentra el ombligo del grano.

U. V. El vulgo atribuyo á estas semillas la propiedad de obrar sobre el cerebro, produciendo la pérdida de la inteligencia. El Dr. Altamirano, de México, ha hecho algunos experimentos con el extracto alcohólico de la *Rhynchosia*, que demuestran no estar fundada esta creencia, aunque parece que en los granos existen principios tóxicos.[1]

COLORIN DE PECES. Bois à enivrer, Franc.; Dog wood, Ing.; *Piscidia erytrina*, L.; Leguminosas.

VG. Estado de Guerrero.

U. V. Segun el Dr. Hamilton, la tintura de la corteza de la raíz de esta planta goza de propiedades narcóticas: la recomienda para curar los dolores de muelas, colocando un algodon embebido en ella, sobre la parte cariada.

U. EC. Arrojando fragmentos de esta planta en el agua, los peces que hay en ella se narcotizan, viniendo á sobrenadar en la superficie, por cuya propiedad algunas personas para pescar emplean este procedimiento, que deberia prohibirse.

COMINO. Cumin, Franc. ó Ing.; *Cuminum cyminum*, L.; Umbelíferas.

VG. En Oriente, y es cultivado en México.

P. U. Los frutos, que contienen mucho aceite esencial.

U. EC. Para condimento.

U. M. Estimulante carminativo.

COMINOS RÚSTICOS. *¿Thapsia asclepium?* L.;[2] Umbelíferas.

VG. En México.

P. U. Los frutos, que son aromáticos y semejantes á los del hinojo.

CONTRAYERBA. Se da este nombre á diversas especies del género *Dorstenia*. En México tenemos la *D. contrayerba* L., que vegeta en el Estado de Veracruz y otras localidades de la República, la cual lleva el nombre de barbudilla, y tuxpatli en mexicano, y la *D. houstonii*, que se encuentra en Campeche, y parece que es la que produce la raíz de Drake: ambas pertenecen á la familia de las Móreas.

Las raíces de estas plantas, que son las partes usadas de ellas, no han sido analizadas.

1 Véase «La Naturaleza,» tom. IV, pág. 92.

2 Oliva sospecha que el fruto que en Jalisco lleva el nombre de Acocote (*Pentacripta atropurpurea*), es el mismo que en la Capital de la República es conocido con el de Cominos rústicos.

COP

Se conoce con el nombre de contrayerba de Juliues, la raíz del *Asclepias contrayerba* F. M. I. Asclepiádeas. Segun Cal,[1] tiene las mismas propiedades que la *Dorstenia*, y aun la cree superior.

U. M. Estimulante, diaforética y antiperiódica. D. 4 gram. para 180 de agua.

COPAL. Goma de limon, Copal de penca; Copalli, Mex.; Ngedni, Ngidri, Otomí: Resina que se cree producida por el *Elaphrium copalliferum*, F. M. I.; Rutáceas.

VG. En las regiones calientes de la vertiente occidental de la República.

P. U. La resina que se obtiene de las incisiones hechas al arbusto.

C. FIS. En el comercio se presenta bajo la forma de semicilindros quebradizos, lustrosos y trasparentes en su cara plana, opacos y blancos en la convexa, cubiertos de tierra en una de sus extremidades; su olor es balsámico, su sabor aromático, se reblandece entre los dientes como la almáciga; se funde á 74°: con el tiempo pierde su trasparencia y se pone amarillo.

U. Se emplea indebidamente como sucedáneo de la goma elemí; entra en la composicion de varios ungüentos.

U. M. No se usa en medicina, pero debe tener las propiedades balsámicas de las demas resinas.

COPALCHI. Campanillo;[2] Palo de almizcle; Copalchichic, Mex.

Se designan con este nombre, cortezas amargas de géneros y familias diversas y á las que se atribuyen propiedades antiperiódicas. Las que más comunmente se encuentran son las cortezas del *Croton niveum* Jaq., *C. pseudo-china*, Scheide, que se halla en Oaxaca, Plan del Rio, en el Puente Nacional, Tampico, Tehuantepec, entre Laguna Verde y Actopan (donde lleva el nombre de quina blanca segun Schiede), en la Sierra de San Pedro, etc.; el *C. reflexifolium*, H. B., que vegeta en Acapulco, la Huasteca, Paso del Correo, en las márgenes del rio de Tecolata, etc., se confunde comunmente con el anterior: ambos pertenecen á la familia de las Enforbiáceas.

C. FIS. La corteza del *croton niveum* que lleva el nombre de copalchi delgado, se presenta bajo la forma de tubos cilíndricos del grueso de una pluma de ánsar, la capa suberosa es ya cretácea, ya amarilla leonada; el liber rojo moreno, duro y compacto, ofrece una textura finamente fibrosa; cuando se quema esta corteza, produce un olor semejante al del almizcle; su sabor es amargo, parecido al de la trementina. Hay otro copalchi llamado gordo, que difiere de éste por sus dimensiones, su peridermis gruesa y fungosa, y su mayor amargura; se ha atribuido al *Croton suberosum*.

1 Ensayo para la Materia médica mexicana.

2 Segun Oliva le dan este nombre en Autlan, á la *Coutarea latiflora*. D. C. Rubiáceas, cuya corteza es, segun este distinguido mexicano, el copalchi de Guadalajara. Segun Jimenez, en Orizaba llaman copalchi á la *Hedwigia balsamifera*, de las Terebintáceas.

COQ

COM. Q. Brandes analizó la corteza del copalchi; extrajo una resina acre y aromática, un principio amarillo soluble en el agua y en el alcohol, y un aceite graso concreto. Howard aisló tambien un alcaloide amargo soluble en el éter.

U. M. Aunque se dice que tiene propiedades antiperiódicas, en realidad no se ha estudiado suficientemente.

COQUITO DE ACEITE. *Alphonsia oleifera* (segun Oliva). Palmeras.

VG. En las regiones calientes y húmedas de la vertiente occidental de la cordillera mexicana. (V. Manteca de coco.)

CORALINA BLANCA. Coraline Blanche, Franc.; Scaeoralline, Ing.; *Coralina officinalis*, L.; subórden de las Algas coristopóreas.

U. Se le atribuyen propiedades antihelmínticas.

CORTEZA DE DRIMIS. Corteza de Winter, Corteza de chilillo, de chachaca ó de palo picante; Ecorce de Winter, Franc.; Winter's bark, Ing.

Se conocen con este nombre las cortezas del *Drymis Winteri*, Fosster, del *D. Mexicana*, D. C., *D. Punctata* y *D. Granatensis*, D. C., todos de la familia de las Magnoliáceas.

VG. La primera y tercera en las márgenes del estrecho de Magallanes, la segunda en las regiones calientes de la vertiente occidental de la gran cordillera mexicana, y la cuarta en Nueva Granada.

C. FIS.* Fragmentos arrollados de dimensiones variables, peridermis blanquizca, un poco fungosa, en algunos fragmentos gris rojiza; liber de fibras gruesas y rojizo, olor suave indefinible, sabor muy aromático y en alto grado quemante.

COM. Q. Henry analizó la corteza del *Drymis Winteri* y obtuvo los principios siguientes: resina acre, aceite volátil, materia colorante, tanino, varias sales de potasa, malato de cal y óxido de fierro.

La presencia del tanino tan fácil de reconocerse, distingue esta droga de la canela blanca (*Canella alba*, de las Caneláceas) con la cual se ha confundido algunas veces, pues ésta se halla desprovista de aquel.

U. M. Estimulante, tónica y aromática. D. 1 á 8 gram. en polvo; tisana por infusion 8 gram. para un litro de agua; tintura 10 gr.

COSTOMATE, COSCOMATE Ó CAPULI. Costomatl, Mex.; *Physalis costomatl*, Moc. y Sessé.; Solanáceas.

VG. En las tierras templadas de México.

U. V. La hojas se emplean como diuréticas: los frutos son comestibles.

CRAMERIA. Ratania, Raíz de cirueliila; Ratanhia, Franc.; Ratanhy, Ing. Las raíces de diversas especies del género *Krameria* llevan este nombre: las principales son, la *K. pauciflora*, F. M. I., la *K. secundiflora*, F. M. I., y la *K. triandra*, R. P., que es la especie usada en Europa; pertenecen á la familia de las Poligáleas.

* Estos caractéres se refieren al Drimis de México.

CUA

VG. Las dos primeras en México y la tercera en el Perú.

COM. Q. La peruana es la única que ha sido analizada: segun las observaciones de Gmelin, Vogel, Peschier y Trommsdorff, contiene tanino, leñoso, goma en pequeña cantidad, almidon, materia azucarada, un ácido particular que ha sido llamado ramérico, y cera. Colton ha encontrado tambien un principio oloroso, sólido y volátil.

La crameria cede al agua y al alcohol sus principios activos; en el cocimiento se encuentran ménos principios astringentes disueltos que en el macerado y en la infusion.

INC. Los ácidos y las sales minerales precipitan las soluciones acuosas y alcohólicas obtenidas con esta raíz.

U. M. Astringente útil y muy usado. D. Infusion 10 á 30 gram. para un litro; polvos 1 á 8 gram.; extracto 50 centígr. á 4 gram.

CUAJILOTE. Quauhxilotl, Mex.; *Parmentiera edulis*, D. C.; Bignoniáceas.

VG. En Yautepec y otros lugares calientes.

U. V. Segun Oliva, la raíz se usa como diurética, y el cocimiento de las hojas en la otítis externa.

CUAJIOTE. *Rhus perniciosa*, H. B. K.; Terebintáceas.

VG. En Tepecoacuilco y otros lugares calientes de la República.

P. U. La goma-resina, que espontáneamente escurre del tallo de este árbol, se conoce vulgarmente con el nombre de *Goma Archipin*.*

C. FIS. Se encuentra en masas globulosas de diversas dimensiones, ó en lágrimas ó en trozos irregulares: coloracion variable, ya blanca de leche, ó amarillenta, ó amarillo rojiza ó morena; algunas veces con manchas verdosas ó verde azuladas; quebradura vidriosa; peso específico á 18°, 0,9383; inodora; sabor amargo persistente; puesta al fuego directo chisporrotea, decrepita y da humo débil, algo parecido al del copal; se emulsiona fácilmente con el agua.

COM. Q. Está compuesta, segun Rio de la Loza (L.), de

Goma	34
Resina amarilla soluble en el alcohol y en el éter	44
Agua, cal, indicios de ácido sulfúrico y de magnesia, materias extrañas y pérdida	22
	100

U. V. Como purgante y diurético.

U. EC. La emulsion espesa, como pegamento del marfil, vidrio, porcelana, etc.

CUASIA. Se encuentran en el comercio dos clases de madera que llevan este nombre: los árboles que la producen pertenecen á la familia de las Simarúbeas.

1ª CUASIA AMARGA DE SURINAN, producida por la *Quassia amara*, L.; Quassi amer,

* Véase «Gaceta Médica de México,» Diciembre de 1870.

Franc.; Surinan quassia, Ing. Se encuentra en rajas ó fragmentos de ramos con corteza, que se desprende fácilmente, ó desprovistos de ella: la madera es de un color leonado y provista de rayos medulares tan ténues, que sólo se distinguen con el lente; olor nulo; sabor intensamente amargo.

2ª CUASIA DE JAMAICA, producida por la *Picræna excelsa*, Lindley; *Simaruba excelsa*, D. C.; Quassia de la Jamaïque, Franc.; Jamaique Quassia, Ing. Leños gruesos generalmente provistos de una corteza adherente; el color de la madera es más pálido que en la clase anterior y algo verdoso; los rayos medulares se distinguen á la simple vista; su sabor es intensamente amargo.

COM. Q. La cuasia contiene un principio amargo cristalizable, llamado *Cuasina* ó *Cuasita*, goma, sales diversas, leñoso y vestigios de un aceite volátil.

SUST. Suele venderse la madera del *Rhus melopium* con el nombre de cuasia: se distingue fácilmente el fraude por el color gris de la primera, por las manchas negras que presenta y porque su macerado acuoso precipita por el sulfato de fierro.

U. M. Tónico amargo. D. Polvo 1 á 2 gram.; extracto 60 centígr. á 1 gram.; tintura 4 á 8 gram.; vino 30 á 60 gram.; infusion 5 á 10 gram. para un litro de agua. Hoy es más comun y económico usar el agua en la que se han macerado las raspaduras de la madera, ó el vino que ha permanecido algun tiempo en una copa hecha con la madera de la cuasia.

CUAUTECOMATE. Cuastecomate, Tecomate, Güiro, Guaje cirian; Tecomatl, Quauhtecomatl, Mex.; *Crescentia alata*, H. B. K.; Bignoniáceas.

VG. En Colima, Antlan, Acapulco y otros lugares calientes de la República.

P. U. El fruto.

C. FIS. Baya arredondada de 7 á 12 centímetros de diámetro, de cubierta leñosa, lisa, con un rodete donde estaba el pedúnculo; unilocular, polisperma llena de una pulpa blanca verdosa cuando está fresco el fruto, negra y muy semejante á la de la cañafístula cuando está seco.

COM. Q. Contiene mucha azúcar, y puede dar por la fermentacion y destilacion alcohol; contiene tambien goma en cantidad notable, tanino y fibra leñosa.

U. V. Es recomendado como un excelente béquico, y en las contusiones del pecho. Las hojas las usan como astringentes en las diarreas, y para hacer crecer el pelo y evitar su caida.

CUBEBA. Pimienta de cola; Cubébe, Franc.; Cubebs, Ing.; frutos producidos por el *Cubeba officinalis*, Miq.; *Piper cubeba*, L.; Piperáceas.

VG. Java, Borneo y Sumatra.

P. U. Los frutos cosechados ántes de la maduracion.

C. FIS. Esféricos, un poco más gruesos que los de la pimienta negra, prolongados en su base en un pedículo más largo que el diámetro del fruto, y formado por el pericarpio; superficie rugosa, comunmente cubierta con un polvo cenizo; color moreno tirando al gris ó negruzco. En el interior del pericarpio se encuentra un solo grano esférico, un poco comprimido, moreno rojizo exteriormente, blanquizco al interior.

La cubeba tiene un sabor picante, un poco amargo y acre; su olor es aromático.

COM. Q. Contiene aceite volátil, cubebina, resina, ácido cubébico, goma, aceite graso, materia extractiva, albumina, almidon, malatos de magnesia, de cal y otras sales.

ADULT. y SUST. Suelen encontrarse mezclados con los frutos de cubeba los pedículos de los mismos, que son inertes; se deben separar de las bayas ántes de emplearlos en las preparaciones farmacéuticas; deben igualmente separarse los frutos pulidos, lisos ó poco rugosos que han sido cosechados maduros, pues son ménos activos.

Algunas veces se venden con el nombre de cubeba los frutos del *Piper crassipes*, Kort.; se distinguen por sus mayores dimensiones, ser el pedículo más grueso y comprimido, su olor, aunque aromático, distinto del de la especie oficinal, y su sabor muy amargo.

La *Cubeba canina*, Miq., que tambien se suele hallar en el comercio, se caracteriza por su forma oval, la menor longitud de su pedículo, su sabor más débil y algo anisado. Los frutos de la *C. clusis*, Miq., que tambien sustituyen á la oficinal, se distinguen por su color semejante al del clavo de especia, su sabor parecido al de la pimienta negra, y por contener piperina y no cubebina.

La cubeba que ha sido agotada por el alcohol, para extraerle sus principios activos, se reconoce fácilmente por su olor casi nulo y su insipidez.

Esta droga debe comprarse entera, pues la que se vende en polvo generalmente se halla falsificada.

U. M. A dósis débil, estimulante del apetito y de la digestion; á dósis fuerte provoca náuseas, vómitos y diarrea. La eliminacion de la resina y del aceite volátil por la orina y las vias respiratorias la hacen un agente terapéutico precioso contra las blenorreas, catarros, etc.

CUERNECILLO DE CENTENO. Tizon de centeno; Seigle ergoté, Franc.; Ergotted ryc, Ing.; *Sphacelia segetum*, Levoillé; *Sclerotium clavus*, D. C., *Claviceps purpurea*, Tulasne; Hongos.

Parásito que se desarrolla sobre los ovarios del centeno *(Secale cereale)*.

C. FIS. El cuernecillo de centeno tiene una forma irregularmente cuadrangular ó trígona y adelgazada en sus dos extremidades, semejándose al espolon del gallo; su longitud es de 3 y más centím., su espesor de 2 á 3 milím., rara vez 4; su color es moreno violáceo; comunmente se halla cubierto con una eflorescencia gris; en su superficie se notan una ó varias resquebrajaduras longitudinales y algunas veces tambien

trasversales; la quebradura es compacta, homogénea, blanca en el centro y de un color moreno violáceo hácia la periferia; su olor se asemeja al del pescado; su sabor al principio poco perceptible, es despues desagradable y algo acre; cede al agua y al alcohol sus principios activos.

COM. Q. Esta droga contiene: aceite graso, formado de oleina y palmitina, y una pequeña cantidad de ácidos acético y butírico, combinados con la glicerina; resina; colesterina; dos alcalóides, la echolina y la ergotina en combinacion con el ácido ergótico; mycosa, manita, materia colorante roja, materias albuminoides, ácido esclerotínico, escleromucina, escleroxantina, esclerocristalina, esclerorytrina, escleroyodina, picroesclerotina, ácido fuscoesclerotínico, ergotinina, una sustancia volátil semejante al alcanfor, celulosa y sales diversas.

Wenzell atribuye las propiedades terapéuticas del cornecillo á la echolina: Drangendorff y Tanret creen que ellas son debidas principalmente al ácido esclerotínico.

El cornecillo pierde con el tiempo sus propiedades activas. Debe conservarse en pomos bien tapados y perfectamente secos, ó mejor enterrado en arena bien lavada y seca, y colocada en botes bien tapados, en los cuales debe colocarse un poco de mercurio metálico. No deberá usarse el cornecillo que esté picado por los insectos ó que se haya alterado por la humedad.

Leperdriel cree que se debe preferir el cornecillo del trigo al del centeno, porque contiene ménos principio tóxico y es más emenagogo, con la ventaja de conservarse mejor. El tizon del trigo es más corto y más grueso que el del centeno, con profundas resquebrajaduras y de textura más compacta.

U. M. Hemostático, abortivo y particularmente útil en la inercia de la matriz. D. El polvo recientemente preparado de 50 centígr. á 4 gram. en varias tomas.

CUERNO DE CIERVO. Corne de cerf, Franc.; Hartshorn, Ing.; *Cornu cervi.*

Se conocen con este nombre las dos ramificaciones huesosas que nacen en la cabeza del venado ó ciervo, *Cervus mexicanus, C. elaphus*, etc. Mamífero rumiante.

P. U. La raspadura.

COM. Q. Contiene agua, gelatina, fosfato y carbonato de cal.

U. M. Se usa como emoliente para las vías digestivas. D. 15 á 30 gram. para 500 de agua en cocimiento.

CULANTRILLO DE MÉXICO. Capillaire du Mexique, Franc.; Maidenhair of Mexico, Ing.; *Adianthum tenerum*, Swart.; Helechos.

VG. En los lugares húmedos de la mesa central de México.

C. FIS. Frondas de un color verde oscuro, romboidales, de base cuneiforme, bordes inferiores enteros, los superiores lobulados en las frondas fértiles y dentados en las estériles, peciolos lisos, lustrosos, de color negruzco.

U. Se emplea como succedáneo del culantrillo de Europa, *Adianthum capillus veneris*, L., cuyas propiedades posee. En Guadalajara es muy usado el cocimiento como aperitivo, y para favorecer el flujo de los loquios, á la dósis de 2 á 4 dracmas en 500 gramos de agua.

CULANTRO. Cilantro, Coriandro; Coriandre, Franc.; Coriander, Ing.; *Coriandrum sativum*, L.; Umbelíferas.

VG. Italia; es cultivado en México.

P. U. Los frutos frescos tienen olor desagradable, semejante al de la chinche; secos son aromáticos.

U. EC. Como condimento.

U. M. Estimulante carminativo. D. Polvo 1 gram. á 1 gram. 50 centígr.; en tisana por infusion 10 gram. para un litro de agua.

CUAUCHALALÁ. Cuauchalalate; *Rajania subsamarata*, F. M. I.; Dioscóreas.

VG. En Matamoros Izúcar y otros puntos de la República.

U. V. Se usan las cortezas como astringentes.

CUNDEAMOR, de Yucatan. *Momordica charantia*, L.; Cucurbitáceas.

VG. En Tabasco y Yucatan.

U. M. Las hojas, segun Leon, son antihelmínticas, y las raíces afrodisiacas.

CURARO. Ourari, Wourari, Woorara, Ticuna, Corrobal, Vao, Bao; preparacion hecha por los salvajes que habitan en las márgenes del Orinoco, del Rio Negro y otros puntos de la América del Sur, para envenenar sus flechas.

Parece que cada tribu hace su preparacion de distinta manera, pero siempre sirviendo de base el extracto obtenido de la infusion ó cocimiento de las cortezas de algun *Strychnos*, de la F. de las Loganiáceas; ya el *S. toxifera*, Bentham, ya una especie dudosa que se ha llamado *S. cogens*, Bentham, ya en fin, el *S. castalnea*, Widdell, asociado con el *Cocculus toxicoferus*, Widdell, de la familia de las Menispérmeas.

C. FIS. Se presenta bajo la forma de un extracto sólido, de aspecto resinoso, produciendo un polvo moreno amarilloso y dotado de un sabor amargo, ni acre ni picante; otras veces se encuentra en pequeños fragmentos, de un color gris moreno al exterior, y gris interiormente.

COM. Q. Segun las observaciones de Boussingault y Petros, el principio activo de esta sustancia es un alcalóide llamado curarina, soluble en el agua y en el alcohol, de donde se precipita por la nuez de agalla; el ácido nítrico lo colora en rojo de sangre, y el sulfúrico produce una tinta semejante á la de la laca carminada.

Segun Reynoso, el cloro y el bromo descomponen el curaro y neutralizan sus efectos; el yodo lo altera sin destruirlo; el ácido sulfúrico se opone á su absorcion, contrayendo los vasos y los tejidos; en fin, el yoduro y el bromuro de potasio retardan su accion contra la economia animal.

U. Aunque clasificado entre los estupe-

facientes, su accion medicinal es desconocida; sin embargo, se conoce su accion fisiológica y se sabe que es un veneno terrible: administrado por la boca, cuando no hay solucion de continuidad, su accion parece ser nula; de ahí es que sólo se ha empleado en inyecciones subcutáneas. La dósis no se ha fijado, pero se practican inyecciones sucesivas y frecuentes de 1 milígr. hasta producir los efectos fisiológicos.

CÚRCUMA. Curcuma, Franc.; Turmeric, Ing.; *Curcuma longa*, L.; *C. tinctoria*, Guib., Zingiberáceas.

VG. En la India y otros puntos del Asia. Leon dice que la hay en Yucatan, en donde es conocida con el nombre de camotillo: en el Sur de Michoacan se ha cultivado con éxito.

P. U. La raíz.

C. FIS. Se encuentran en el comercio dos variedades de cúrcuma, la larga y la redonda, que se distinguen entre sí principalmente por su forma y color: la primera tiene un tinte mucho más oscuro.

COM. Q. Contiene, segun Pelletier y Vogel, leñoso, almidon, materia colorante amarilla, llamada curcumina, materia colorante morena, goma, aceite volátil muy acre y una corta cantidad de cloruro de calcio.

U. Como sustancia tintorial es muy usada en la industria; en algunos pueblos se emplea como condimento. Sirve como reactivo por la propiedad que tiene de enrojecerse con los álcalis, y el ácido bórico. En farmacia suele usarse para teñir algunas grasas.

FALS. El polvo de cúrcuma se halla comunmente falsificado con diversas sustancias; se reconoce el fraude sumergiendo en una infusion de dicho polvo un lienzo de seda; si está puro, el líquido se decolora, porque la curcumina se fija sobre la tela; en el caso contrario permanece colorido.

U. M. Estimulante, diurética. D. Polvo 2 á 4 gram., poco usada.

CUSO. Cousso, Franc.; Koosso, Ing.; *Brayera anthelminthica*, Kunth; Rosáceas.

VG. En Abisinia.

P. U. Las inflorescencias.

C. FIS. Flores dioicas, dispuestas en panojas, provistas de brácteas; las femeninas, presentan dos ovarios uniloculares, libres en el fondo del cáliz, y provistos de un estilo terminal; su color es rojizo: se emplean éstas de preferencia, pues parecen ser más activas que las masculinas; en ambas el olor es balsámico, y el sabor, al principio poco notable, es más tarde acre.

COM. Q. Segun la análisis hecha por Wittstein, el cuso contiene materia grasa, clorofila, cera, resina amarga y acre, resina insípida, azúcar, goma, celulosa, ácido tánico y sales. Willing extrajo una pequeña cantidad de aceite volátil, ácido tánico, que colora en verde las sales de fierro, materia extractiva, un ácido cristalizable, una resina amarga y astringente, que tiene el olor del aceite. Bedall ha obtenido una sustancia en polvo cristalino, muy soluble en el alcohol, el éter y los álcalis; poco soluble en el agua, y la ha llamado cusina: ésta se cree que es el principio activo del cuso.

Se cree que á los tres años de cosechada, pierde esta planta sus propiedades.

Debe comprarse el cuso entero y no en polvo, porque en esta forma se halla comunmente falsificado.

U. M. Como tenicida. D. 4 á 8 gram. (aunque se puede dar mayor cantidad), en 250 gram. de agua hirviendo, y haciendo una infusion durante media hora. Está demostrado que con esa dósis basta para conseguir el objeto.

CHAUTLE. Tzautli, Chaucle, Flor de Muertos; Tzacuxochitl, Mex.; *Blettia campanulata*, La Llave y Lex. Orquídeas.

VG. En las regiones templadas de México.

Se confunden con el nombre de Chautle y se emplean para los mismos usos, el Tonalaxochitl, *Blettia coccinea*, La Llave y Lex.; el *Epidendrum pastoris*, La Llave y Lex.; conocido tambien con el nombre de Tzacutli ó Amatzahuitli, el Tzauxilotl *Arpophyllum spicatum*, La Llave y Lex., etc.

U. V. El cocimiento de los tubérculos, contra las disenterias.

CHAYOTE. Chayotli, Mex.; Upupo, Chayotito gachupin, Chayote pelon, al fruto; Chinchayote, Chayotestlo, Camochayote, al tubérculo. *Sechium edule*, Swar.; Cucurbitáceas.

VG. En México, donde se cultiva en diversas localidades.

COM. Q. Los tubérculos de esta planta contienen, segun A. Herrera, de México, agua, fécula, en la proporcion de veinte por ciento, materia resinoide amarilla, azúcares, albumina vegetal, celulosa, materia extractiva, tartrato de potasa, cloruro de sodio, sulfato de cal y sílice.

U. Los frutos y tubérculos como alimento; la fécula de éstos se usa como sucedánea del arrow-root.*

CHIA. Chian, Mex.; *Salvia chian*, La Llave; Labiadas.

VG. En la mesa central de México, y se cultiva en varios puntos de la República.

P. U. La semilla.

COM. Q. Contiene, segun Oliva, fécula, aceite secante y mucílago.

U. V. Mezclada con agua aumenta considerablemente de volúmen, y en ese estado, agregándole azúcar y zumo de limon, se emplea como bebida refrescante: se usa tambien en cataplasmas como emoliente. Puesto un grano entre los párpados, lo emplea el vulgo con la pretension de extraer los cuerpos extraños del ojo.

CHICALOTE. Chicallotl. Mex; Argemone de Mexique, Franc.; Prickly poppy, Ing.; Con este nombre se han confundido tres especies del género Argemona, la *A. mexicana*, L.; *A. pecrolenca*, Salm, y *A. grandiflora*, Salm; Papaveráceas.

VG. En el Valle de México y otros lugares de la República.

* Véase «La Naturaleza,» tomo I, pág. 234.

CHI

P. U. Las semillas y el jugo lechoso de la planta, las hojas y las raíces.

COM. Q. Charbonier * analizó las semillas del chicalote que, segun él, contienen los principios siguientes sobre 100 partes: aceite fijo secante 36.20, agua 7.40, sales minerales 5.60, azúcar 4 38, goma 2.54, caseina 4.32, albumina y glúten 13.38, fécula 17.72, leñoso 6.52, pérdida 1.94.

El aceite tiene un color amarillo; permanece líquido hasta la temperatura de 5°; con el ácido sulfúrico adquiere un color moreno sucio, y con el ácido nítrico el tinte es más marcado y se pone rojo al cabo de algun tiempo; con la sosa se obtiene un jabon amarillo. Este aceite es purgante drástico á la dósis de 15 á 30 gotas. En las hojas ha encontrado el mismo químico una corta cantidad de morfina.

U. V. El jugo mezclado con el agua, para quitar las nubes incipientes y las manchas de la córnea; se emplea tambien contra las enfermedades de la piel: las flores se utilizan como pectorales y narcóticas, las hojas al exterior para calmar la cefalalgia, el cocimiento de la raíz en baños para hacer salir el pelo: parece que todas las partes de la planta son narcóticas, pues aun en las semillas dice el Dr. Hamilton ha encontrado esta propiedad.

CHICOZAPOTE. (V. Zapotillo.)

CHILE. Pimiento; Ng-i, Otomí; Itz, Huasteco; Poivre de Guinée, Franc.; Cayenne Pepper, Ing.

Con el nombre de chile se designan los frutos de diversas especies y variedades silvestres y cultivadas del género *Capsicum*, familia de las Solanáceas. Las principales son: el pasilla, *Capsicum longum* D. C.; el ancho, *C. cordiforme*, Mill; el mulato, que parece ser una variedad del anterior, lleva el nombre de poblano cuando no ha llegado á su madurez; el valenciano, *C. dulce*, Hort.; el tzincuayo, *C. violaceum*, H. B.; el quauchilli, *C. ¿frutescens?* el chiltipiquin ó chiltiepin de Papantla, que es, segun Scheide y Deppe, el *C. annuum*, L.; y el chiltiepin de Jalisco, segun Oliva, *C. microcarpum*, D. C.

P. U. Los frutos.

COM. Q. Braconnot encontró los principios siguientes: materia colorante, sustancia azoada, goma, ácido péctico, sales, y un principio acre, al que el chile debe su sabor, llamado capsicina. Folletar ha extraido un alcaloide volátil que considera como el principio activo: Heydenreich ha probado que la capsicina de Braconnet es un producto complexo: cree que las propiedades activas de estos frutos residen en dos aceites, que de ellos ha extraido, y que se distinguen por su color y solubilidad en el alcohol.

U. Es uno de nuestros más usados condimentos.

U. M. Estimulante al interior y rubefaciente al exterior: contra las hemorroides.

CHILILLO. Poivre d'eau, Franc.; Water pepper, Ing.; *Polygonum hydropiper*, L.; Poligóneas.

VG. En México, en las aguas estancadas.

P. U. Toda la planta.

C. FIS. Yerba provista de ocréas cortas, hojas lanceoladas, ciliadas y lampiñas; inflorescencia en espigas, provistas de bráctens casi imberbes; cáliz glanduloso, ovado-elíptico; olor nulo, sabor acre y quemante.

COM. Q. El Dr. Rademaker ha extraido del chililillo un ácido cristalino, verde, soluble en el alcohol, el éter y el cloroformo, llamado ácido poligónico, al cual debe sus propiedades activas.[1]

SUST. Suele sustituirse esta planta con otras especies del género *Polygonum*, tales como el *aviculare*, el *hydropiperoide*, etc.; se distinguen por sus diversos caractéres botánicos, y por su sabor que no es acre ni quemante.

U. V. Se emplea en baños contra los reumatismos, y la infusion al interior, como diurética.

CHIRIMOYO. Quauhtzapotl, Mex.; Chirimuya en idioma Quiché; *Anona Cherimolia*, Mill.; Anonáceas.

VG. En las regiones calientes y húmedas de la República.

P. U. Las semillas y el fruto.

COM. Q. Aquellas, segun la análisis hecha por el Pr. Garza Cortina,[2] de México, contienen: materias azucarada, gomosa, albuminosa y extractiva; aceite fijo, resina acre soluble en el alcohol, éter y cloroformo (en ella residen las propiedades activas de las semillas), sales de potasa, sosa, cal y magnesia.

U. V. Las semillas como vomipurgante poderoso al interior, á la dósis de 1 á 12 ligeramente tostadas; y al exterior como insecticidas. Garza Cortina, estudiando su accion fisiológica, ha comprobado que entre los accidentes tóxicos que determina, se observa el efecto emeto-catártico, y que seria un medicamento peligroso. No debe usarse.

U. EC. El fruto como alimenticio.

CHOCHOS. Altramuz; Lupin, Franc. ó Ing.; Con este nombre se conocen las semillas del *Lupinus albus*, L.; Leguminosas.

VG. En Asia y se cultiva en otros países.

P. U. La semilla.

C. FIS. Blanca, en forma de disco, contiene una almendra amarilla sin olor, y de sabor de frijol crudo y algo amargo.

COM. Q. Contiene una sustancia amarga llamada lupinina, y una proporcion considerable de una materia azoada, soluble en el agua y coagulable por el ácido acético (*legumina* de Braconnot) y diversas sales.

U. V. El cocimiento para inyecciones en la otítis externa.

U. M. Afrodisiacos y vermífugos desusados; al exterior se han empleado como resolutivos. D. Al exterior en cocimiento, 4 gramos para 1000 de agua.

* Journal de Pharmacie, 5ème. série, tome VII.

1 «American Journal of Pharmacie.» Noviembre de 1871.

2 Tésis para el exámen profesional (1872).

DAMAR. Goma damar, Resina damar; Dammar des Indes Orientales, Franc.; Indian Dammar, Ing.; Con estos nombres so designan diversas materias resinosas, producidas por distintas plantas. Hay varias clases de esta droga; las principales son:

1ª DAMAR DE LAS INDIAS ORIENTALES, producido por el *Dammara Orientalis* (Lamb.); Coníferas.

VG. El árbol que le produce, en las Islas Molucas.

C. FIS. Fragmentos irregulares, quebradizos, casi incoloros ó amarillos, trasparentes; quebradura concoidal; á 100° se reblandece y en seguida se funde; olor casi nulo, sabor resinoso. Incompletamente soluble en el alcohol frio y en el éter, soluble en el alcohol hirviendo y en los aceites fijos y volátiles.

COM. Q. Está formado, segun Dulk, de dos principios especiales: un carburo de hidrógeno llamado damarila, y un cuerpo oxigenado, el ácido damarílico.

2ª DAMAR DE LA NUEVA ZELANDA Ó AUSTRAL, Dammar de la Nouvelle Zelande, Franc.; Kouri resin, Ing.; producido por el *Dammara Australis*, Don.; Coníferas.

VG. En la Nueva Zelanda el árbol de que proviene.

C. FIS. Gruesas masas hasta de 8 kilos, color amarillo bajo ó verdoso, algunas veces con reflejos opalinos, trasparentes; en su parte central se observan con frecuencia manchas nebulosas, y en la superficie una capa opaca de aspecto terroso; es soluble en el alcohol hirviendo y en la esencia de trementina; su olor se asemeja al de ésta.

COM. Q. Contiene ácido damárico y una resina neutra, denominada damarana.

U. IND. Para fabricar barnices.

DAMIANA. *Aplopappus discoideus*, H. B. K.; Compuestas.

P. U. Toda la planta.

VG. Valle de México y otros lugares de la República.

C. FIS. Ramos subangulosos, hojas oblongas de base adelgazada, llevando tres ó cuatro dientes gruesos y agudos en cada lado; inflorescencia en corimbos terminales; involucro de escamas lampiñas, imbricadas, agudas, más cortas que el disco.

U. V. En baños contra el reumatismo. Se ha preconizado tambien al interior como afrodisiaca, cuya propiedad no posee.

DÁTIL. Dattes, Franc.; Date, Ing.; Fruto del *Phœnix dactylifera* L.; Palmeras.

VG. En Asia y África, de donde fué traido á México.

U. M. Emoliente.

DÍCTAMO BLANCO. Fraxinelle, Franc.; White fraxinella, Ing.; *Dictamnus albus* L.; Rutáceas.

VG. En Francia é Italia.

P. U. La corteza de la raíz desprovista do meditulio.

U. M. Diaforético, vermífugo. D. Polvo de 1 á 5 gram.

DÍCTAMO DE CRETA. Dictame de Crète, Franc.; Dittany of Crete, Ing.; *Origanum dictamnus*, L.; Labiadas.

VG. En la Isla de Creta.

P. U. Las hojas.

U. M. Estimulante emenagogo desusado.

DÍCTAMO REAL.* Ítamo Real; *Passiflora dictamus*, F. M. I. et *P. Mexicana*. Juss. Pasifloras.

VG. En el Estado de Morelos y otros lugares calientes de la República.

P. U. Las hojas mezcladas con los tallos.

C. FIS. La primera especie tiene las hojas simples, bilobadas, y los lóbulos oblongos, trinervias, con la base submarginada, lampiñas; pedúnculos geminados, unifloros, zarcillos simples.

La segunda especie se distingue por sus hojas de base arredondada, por tener la cara inferior de ellas provista de glándulas y sus peciolos más cortos.

COM. Q. Contiene la segunda especie, segun B. López, de México, resina, materia colorante amarilla, goma, ácido tánico, glucosa, sacarosa, clorofila y sales de potasa, cal y magnesia, óxido de fierro y sílice.

U. V. El cocimiento en las afecciones brónquicas y pulmonares.

Las hojas de la granadita do China *P. cærulea*, L., probablemente tienen las mismas propiedades que las del díctamo; sus frutos se emplean como alimento y á las raíces se atribuyen propiedades eméticas.

DIENTE DE LEON. Taraxaco, Amargon, Achicoria amarga de México; Pissenlit, Franc.; Dandelion, Ing.; *Taraxacum mexicanum*, D. C.; Compuestas.

VG. En México.

P. U. La raíz y las hojas.

C. FIS. La raíz y las hojas contienen un jugo lechoso, sin olor particular, amargo, algo dulce y ligeramente ácido. La primera es negruzca al exterior y blanca en su interior. Las hojas lobuladas, en piezas triangulares, desiguales y dispuestas en roseta radical.

COM. Q. En las raíces del *Taraxacum dens leonis*, que es la especie usada en Europa, se han encontrado los principios siguientes: resina acre, sustancia amarga llamada taraxacina, taraxacerina, inulina, azúcar incristalizable, levulina y otros principios de poca importancia. La composicion química de la especie mexicana debe ser análoga.

Se emplean las raíces como succedáneas de las de la achicoria extranjera ó *Chirivía chichorium intybus* L., que se cultiva en las hortalizas.

U. M. Tónica amarga, aperitiva y laxante. D. Extracto de 1 á 5 centígr.

DIGITAL. Dedalera; Digitale pourpréc, Franc.; Purpleexglove, Ing.; *Digitalis purpurea*, L.; Escrofulariáceas.

VG. En Europa, se cultiva en México.

P. U. Las hojas.

C. FIS. Las inferiores son ovales y provistas de un peciolo alado, las medianas ova-

* El *marrubium pseudo-dictamnus* L., lleva en México tambien el nombre de díctamo.

les-lanceoladas y de peciolo más corto, las superiores sentadas: todas ellas tienen sus bordes crenado-dentados; en las extremidades de estas divisiones se observa con el lente una glandulita en forma de verruga; la cara superior es verde en las adultas, blanquizca en las jóvenes, cubierta de pelos blancos, suaves, cortos, pluricelulares y uniseriados; la cara inferior es más pálida y con pelos más abundantes; los nervios forman relieves en esta cara: los secundarios se desprenden de la costilla formando un ángulo agudo, se dirigen encorvándose hácia los márgenes, produciendo en su trayecto una gran cantidad de venas y venillas, que anastomosándose forman una redecilla de mallas poligonales.

El olor de las hojas secas es algo parecido al del té de China; su sabor excesivamente amargo y característico.

Com. q. Los principios más notables que contienen son: digitalina de Nativelle, ó digitoxina de Schmiedeberg, digitaleina, digitonina, ácidos digitálico y antirrínico, y una azúcar especial llamada inosita.

Sust. Las hojas de varias plantas se suelen vender con el nombre de digital. Planchon enumera las siguientes:

1ª Las del gordolobo europeo, *Verbascum Thapsus*, L.: se reconocen fácilmente porque sus pelos son largos y estrellados, y por su falta de amargura.

2ª Las del *Verbascum nigrum*, L., fáciles de distinguir por su base acorazonada, y porque tampoco son amargas.

3ª Las de la *Conysa squarrosa*, L., cuyos márgenes son enteros ó ligeramente dentados, exhalan, cuando se les frota, un olor fétido y no son amargas.

4ª Las de la *Digitalis ambigua*, Murr., que son mucho más agudas y delgadas, dentadas en sierra, y cuyas venas forman una redecilla incompleta y poco aparente.

La digital cuya infusion no se enturbia en el espacio de quince minutos, debe desecharse.

Adult. Se falsifican las hojas con las de la *Inula coniza*, distintas por su superficie áspera, sus márgenes casi enteros y el olor fétido que exhalan cuando se les frota.

U. m. A dósis terapéutica la digital es un regulador poderoso de los movimientos del corazon. Se emplea tambien como un diurético enérgico: exige precauciones y debe vigilarse su accion. D. Polvo de 5 á 30 cent.; infusion 50 centígr. á 1 gram. para 125 de agua; extracto de 5 á 15 centíg.; tintura de 10 á 30 gotas.

Inc. Lo son sus antídotos.

Ant. Los estimulantes de la circulacion y de la calorificacion, como los difusivos, los alcohólicos y los amoniacales.

DORADILLA. Flor de piedra; *Lycopodium nidiforme*, F. M. I.; *Selaginella nidus avis*, Schaffner; Licopodiáceas.

Vg. En el Valle de México y otros puntos de la República.

U. v. El cocimiento de toda la planta, en la litiasis biliar, y como sedativo en el cólico hepático

DUBOISIA. Duboisia, Franc.; Pituri, Ing.; *Duboisia myoporoides*, R. Br.; Solanáceas.

Vg. En Australia.

P. u. Las hojas.

C. fis. Simples, elíptico-lanceoladas, enteras, estrechadas en su base en un peciolo corto y auriculado; superficie lisa y lustrosa, longitud de 10 á 13 centím. por 1½ á 2 centím. de ancho.

Com. q. El principio importante que contiene es un alcalóide llamado duboisina, que tiene mucha semejanza con la atropina.

U. m. El sulfato de duboisina se emplea como midriático, y parece ser aun más activo que el sulfato de atropina; las dósis á que se emplea son las mismas que las del sulfato de atropina, para colirios.

DULCAMARA. Gloria, Guía de jazmincillo, en el Estado de Jalisco; Douce-amère, Franc.; Bitters sweett, Ing.; *Solanum dulcamara*, L.; Solanáceas.

Vg. En Europa y se cultiva en México.

P. u. Los tallos.

C. fis. Cilíndricos, del grueso de una pluma de ganso, rugosos y de color moreno verdoso al exterior; inodoros cuando llevan algun tiempo de colectados, desprendiendo un olor particular y algo nauseabundo cuando se les frota y son frescos; su sabor es al principio amargo y despues algo dulce.

Com. q. La dulcamara contiene malato de solanina, dulcamarina, azúcar especial, una sustancia végeto-animal, goma, extractivo, glúten, cera verde, resina, ácido benzóico, almidon, leñoso y diversas sales de cal.

Sust. Los herbolarios suelen vender con el nombre de dulcamara los tallos de diversas especies del género *Solanum* que vive en el Valle de México: no deben confundirse estas falsas dulcamaras con la verdadera, de la que fácilmente se distinguen por los caractéres antes dichos.

U. m. Diaforética, diurética y narcótica. D. 4 á 10 gram. en infusion para 1 litro de agua; extracto 10 á 20 centigr.

DURAZNO. Melocoton, Prisco; Pêcher, Franc.; Peach tree, Ing.; *Persica vulgaris*, D. C.; Rosáceas.

Vg. Originario de la Persia y cultivado en México.

U. Las flores entran en la preparacion del jarabe que lleva su nombre; ellas y las hojas contienen ácido cianhídrico, por cuyo motivo algunos emplean las segundas como succedáneas de las del laurel cerezo: las semillas se conocen con el nombre impropio de almendras amargas (V. esta palabra). La pulpa del fruto, convenientemente fermentada, produce un alcohol agradable.

ECAPATLI. *Cassia occidentalis*, L.; Leguminosas.

Vg. Malinalco y otros lugares del Estado de México.

P. u. Las hojas.

U. v. Se les atribuyen las mismas propiedades que al Sen.

ELATERIO. Elaterium, Franc. ó Ing. Se da este nombre á la sustancia que se deposita espontáneamente cuando se abandona al reposo el jugo del fruto del *Momordica elaterium*, L., *Ecballium elaterium*, Rich.; Cucurbitáceas.

C. FIS. El elaterio inglés, que es el mejor, se presenta en panes ó en fragmentos que tienen la impresion del lienzo en que se han secado; su color es gris verdoso, que pasa al amarillo, por la exposicion á la luz; olor débil; sabor amargo y acre. Es inflamable, y tan ligero que sobrenada en el agua; se pulveriza con facilidad. Se encuentra en el comercio uno de clase inferior, más pesado, duro y de fractura resinosa; su color es más oscuro.

El elaterio francés no es más que un extracto del *Momordica;* es inferior en actividad al inglés.

COM. Q. Segun Hennell, en 100 partes de elaterio se hallan 44 de elaterina, que es el principio activo, 17 de resina verde, 6 de almidon, 27 de celulosa y 6 de sales.

SUST. y FALS. Como en el comercio se encuentran diversas clases de esta droga, que varían sobre todo segun el procedimiento seguido para obtenerlas, y además, como es muy comun encontrarla falsificada con el almidon, la greda, etc., el farmacéutico debe sólo usar la que presente los caractéres indicados, que no haga efervescencia con los ácidos y que produzca por lo ménos un sexto de su peso de elaterina.

En México se ha tratado de sustituir el elaterio con el extracto del cohombrillo de burro ó calabacilla amargosa, *Cucurbita fœtidissima*, D. C.; pero aunque drástica, no tiene las propiedades del elaterio ni es tan activa.

U. M. Drástico hidragogo, poco usado por peligroso. D. ½ á 1 centígr. La elaterina se da á la dósis de 5 milígr. á ½ centígr.

ELÉBORO BLANCO. Vedegambre blanco; Ellébore blanc, Franc.; White hellebore, Ing.; *Veratrum album*, L.; Colchicáceas.

VG. En los Alpes y los Pirineos.

P. U. La rizoma.

C. FIS. Esta es cilíndrica, del grueso del pulgar, ligera, gris al exterior, blanca por dentro, con muchas raicitas ó en su lugar cicatrices producidas por su caida; sabor primero dulce y despues amargo y acre.

COM. Q. Analizada por Pelletier y Caventou, encontraron: una materia oleosa compuesta de oleina, estearina y un ácido volátil; galato de veratrina, materia colorante amarilla, almidon, goma, sílice y varias sales de cal y de potasa.

Simon ha extraido un alcaloide, al que llamó jervina, y Wepper un principio amargo, la veratramarina y el ácido jérvico.

U. M. Purgante drástico. D. El polvo de 1 á 30 centígr. Exteriormente es parasiticida.

ANT. y CONTRAV. (V. Veratrina.)

ELÉBORO NEGRO. Vedegambre negro, Melampodio; Ellébore noir, Franc.; Black hellebore, Ing.; *Helleborus niger*, L.; Ranunculáceas.

VG. En los países montañosos del Sur de Europa.

P. U. La cepa.

C. FIS. De la cepa nacen fibras gruesas y carnosas, cubiertas ordinariamente de una pelusa oscura. Aquella se ve señalada con anillos circulares bastante aproximados entre sí; es de color pardo negruzco exteriormente, y gris ó rojiza en el interior; en el corte trasversal se nota un círculo de puntos blancos situado inmediatamente debajo de la corteza. Tiene un olor nauseabundo, y el sabor es amargo, algo acre y persistente.

COM. Q. Contiene: aceite volátil, aceite fijo acre, sustancia resinosa, cera, ácido volátil, extractivo amargo, goma, albumina, galatos de potasa y de cal, sal amoniacal y fibra leñosa. Bastick encontró un principio cristalino, que llamó eleborino ó eleborina, y un ácido orgánico, probablemente el aconítico. Marne y Husemann encontraron una glucosida á la que llamaron eleboreina.

U. M. Purgante drástico peligroso, y emenagogo; poco usado. D. El polvo 25 centígramos á 1 gram.

ELÉBORO VERDE. Ellebore vert, Fr.; Green hellebore, Ing.; *Helleborus viridis*, L.; Ranunculáceas.

VG. En varios puntos de Europa.

P. U. La raíz, que contiene, segun Scattergoot, 4 por 100 de veratrina, se ha empleado para la curacion de las enfermedades cutáneas.

ENCINA. Ahcaquahuitl, Ahoatl, Mex.; Mmerza, Sirsa, Otomí.; Chêne, Franc.; Oak, Ing.

Los frutos tienen el nombre de bellotas; las cortezas pulverizadas el de casca.

Se usan en México las cortezas y frutos de diversas especies del género *Quercus; Q. polymorpha*, Schlecht, *Q. cortessi*, *Q. barbinervis*, Benth, *Q. tomentosa* Willd., etc. Cupulíferas.

COM. Q. Las cortezas de *Q. robur* contienen, segun Braconnot, ácidos gálico y tánico, goma, extractivo particular, ácido málico, resina blanda, azúcar, grasa semejante á la cera, ácido péctico, materia colorante roja y sales.

En los frutos del mismo árbol encontró Braconnot, almidon en la proporcion de 36.94 por ciento, celulosa, legumina combinada al tanino, materia extractiforme, azúcar y diversas sales. Probablemente en nuestras encinas se encuentran principios semejantes.

Las cortezas ceden al agua y al alcohol sus principios activos. La especie de que provienen, época de cosecha y edad, influyen de una manera muy notable sobre la actividad de estas cortezas; se recomiendan generalmente las de ramos medianos colectadas en la primavera.

U. v. Las cortezas como astringente, y las

bollotas para la preparacion del café que lleva este nombre.

U. IND. La casca para curtir.

U. M. Tónica astringente. D. En cocimiento para uso externo 50 gram. para un litro de agua.

ENCINA DE MAR.* Sosa de Varech, Fuco avejigado; Varec vesiculeux, Franc.; Seawrack, Ing.; *Fucus vesiculosus*, L.; Algas.

VG. En el Golfo de México entre Veracruz y la Isla de Cuba, y en otros mares.

C. FIS. Frondas membranosas en forma de cintas muchas veces ramificadas, con los bordes enteros, provistas de un nervio mediano, prominente y de vesículas aéreas, esféricas ú ovóides; color moreno, olor desagradable y sabor nauseabundo.

COM. Q. Contiene moco, un aceite volátil, materia amarga, materia colorante, cloruro de sodio, sulfato de cal, sulfato de sosa y yodo, segun Gaultier, al estado de yoduro de potasio.

U. M. Emoliente y recomendado su extracto como específico contra la obesidad. D. 1 á 4 gram. el extracto; en cocimiento 20 gram. de las frondas para 1 litro de agua.

ENEBRO COMUN. Enebro real, Junípero; Genévrier commun, Franc.; Common Juniper, Ing.; *Juniperus communis*, L.; Coníferas.

VG. En Europa.

P. U. Los frutos, indebidamente llamados bayas.

C. FIS. Conos globulosos de 8 á 10 milím. de diámetro, provistos de un pedunculito en el que se encuentran algunas brácteas muy pequeñas y escamiformes; en el vértice hay tres escamitas que circunscriben un pequeño espacio triangular, en el que se observan tres hendeduras formando una estrella; la superficie es azul negruzca y glauca; la pulpa está provista de canales oleo-resinosos y de haecillos fibro-vasculares; encierra tres granos ovóides ó triangulares. El olor es aromático, el sabor resinoso, amargo y un poco azucarado.

COM. Q. Contienen resina, aceite esencial, glucosa, goma, cera, celulosa, pectina, ácido málico, un principio resinoide particular, la *Juniperina* y diversas sales.

U. M. Estimulante diurético, carminativo y emenagogo. D. Polvo de 4 á 8 gram.; infusion 5 gram. para 500 de agua; extracto 1 á 8 gram. en píldoras; al exterior para fumigaciones y contra el reumatismo en vapores.

ENELDO. Neldos; Aneth, Franc.; Dill, Ing.; *Anethum graveolens*, L.; Umbelíferas.

VG. Se cultiva en México.

Se distingue del hinojo por su color moreno y su olor que se asemeja al del comino.

P. U. Los frutos, que deben sus propiedades á un aceite volátil.

U. M. Estimulante del estómago. Polvo de 50 centígr. á 2 gram.; en infusion 1 gram. para 100 de agua; el aceite esencial 1 á 4 gotas.

* Se da tambien este nombre al *Fucus serratus*, L.

ENULA. Année, Franc., Elecampane, Inglés; *Inula helenium*, L.; Compuestas.

VG. En Europa.

P. U. La raíz, que se usa muy poco en México.

U. M. Estimulante, tónica y diaforética. D. Polvo 1 á 4 gram.; infusion 10 gram. para 500 de agua; extracto 50 centíg. á 1 gram.

EPAZOTE. Epazotl, Mex.; Ansérine ambroisie, Franc.; Mexican goosefoot, Ing.; *Chenopodium ambrosioides*, L.; Quenopediáceas.

VG. En México.

P. U. Toda la planta.

COM. Q. Segun la análisis hecha por Kley en 1827, los principales principios que contiene son: aceite esencial, albumina, resina blanda, almidon, goma, clorofila, glúten, fitenmacola, fibra vegetal y muchas sales.

U. EC. Como condimento.

U. V. Antihelmíntico, emenagogo y contra la corea. D. Infusion 20 gram. para 1 litro de agua.

ESCAMONÉA. Escamonea; Scammonée, Franc.; Scammony, Ing. Jugo concreto del *Convolvulus scammonia*, L.; Convolvuláceas.

VG. En Siria, Anatolia y otros lugares del Asia.

C. FIS. Se encuentran en el comercio diversas especies de escamonea, dándoles vulgarmente á las de mejor clase el nombre de escamoneas de Alepo, y á las inferiores y falsas el de escamonea de Esmirna.

Las escamoneas en concha ó escamonea vírgen, y la rubia de Trebisonda, aunque de clase suprema, no se hallan en nuestro comercio.

1ª La escamonea de Alepo ó superior se encuentra en fragmentos muy irregulares y cavernosos cubiertos de un polvo blanquizco, su color exterior es gris, su quebradura negra y brillante; su olor se ha comparado con el del queso añejo, el sabor se asemeja al principio al de la mantequilla, y despues es acre pero no amargo: se pulveriza y emulsiona fácilmente.

2ª Escamonea negra y compacta de Alepo. Panes orbiculares, compactos, pesados, sin cavidad alguna en su interior, quebradura negra y vidriosa, trasparente en sus láminas delgadas, olor semejante á la anterior, pero más débil.

3ª Escamonea de Antioquía. En panes ó en fragmentos, color gris ceniza, uniforme al exterior, quebradura opaca, de un gris más oscuro, notándose en ella una multitud de pequeñas cavidades, la mayor parte lenticulares, y manchas blanquizcas de carbonato de cal, que por fraude tienen mezclado; por consiguiente, se observa una efervescencia muy notable cuando se trata por algun ácido. Poco quebradiza, no se emulsiona con la facilidad que las anteriores. Esta clase se encuentra frecuentemente en el comercio de México y se suele vender como escamonea de Alepo.

ESC

Las que llevan el nombre de escamonea de Esmirna, son escamoneas de calidad muy inferior y falsificadas, pero más generalmente se llama así á la preparacion denominada escamonea de Montpellier ó escamonea de Alemania, que se ha creido proviene del *Cynanchum Monspeliacum*, de la familia de las Asclepiadeas; aunque Laval niega ser eso su orígen. Esta falsa escamonea se presenta generalmente en forma de panes deprimidos, negros, muy duros y muy compactos; su olor recuerda el del bálsamo negro; su sabor es amargo y nauseabundo; con la saliva forma un líquido gris, graso, untuoso y tenaz.

COM. Q. Las escamoneas presentan diversas composiciones segun su clase. El Dr. Christison encontró en 100 partes, en diversas especies de escamoneas puras, de 77 á 83 partes de resina, de 6 á 8 de goma, de 3.2 á 5 de leñoso y arena, de 7.2 á 12.6 de agua, y algunas veces una pequeña cantidad de almidon que accidentalmente se suele encontrar. La resina tiene la misma composicion que la jalapina, y segun Spirgatis pertenece á los glucósidos. La escamonea debe contener por lo ménos 75 por 100 de resina para poder ser empleada en las boticas; no debe hacer efervescencia con los ácidos, ni colorarse con el yodo el agua en que se haya hervido.

Como la escamonea se falsifica muy comunmente, se ha propuesto emplear en su lugar la resina que ella contiene, extrayéndola directamente de la raíz del *Convolvulus scammonia*.

U. M. Purgante drástico hidragogo. D. 25 centíg. á 1 gram.; tintura 10 gotas á 1 gram.

ESCILA. Scille, Franc.; Squill, Ing.; *Scilla maritima*, L.; Liliáceas.

VG. En Europa.

P. U. Los bulbos.

C. FIS. Se encuentra en el comercio en tiras irregulares, oblongas, más ó ménos encorvadas ó en rebanadas de color blanco amarilloso, ó rosado, ó completamente blanco; algo diáfanas, flexibles por poca humedad que contengan, quebradizas cuando están bien secas; olor débil, sabor amargo, nauseabundo y acre: cede al agua, al alcohol y al vinagre sus propiedades.

COM. Q. Mucílago vegetal 30, azúcar 15, tanino 8, materia colorante roja y ácida 10, id. id. amarilla, ácida y olorosa 2, materia grasa 1, escilitina 1, yodo, vestigios, sales 5, parenquima 28. Total 100 (Marais). La escilitina es el principio activo y pertenece al grupo de los glucosidos, segun Seroff.

U. M. Diurética. D. Polvo de 10 á 30 cent.; extracto 2 á 10 centígr.; tintura 4 á 8 gram.; vinagre 4 gram.; ojimiel 10 á 50 gram.

ESCILA DEL PAÍS. Cebolla Albarrana de México, Estrella de San Nicolás, Barbas de gato, Lirio blanco, en Guadalajara; Pancrais d'Ilirie, Francés; *Pancratium illyricum*, L.; Amarilídeas.

VG. Se cultiva en Xochimilco y otros puntos de la República.

ESP

P. U. Los bulbos.

C. FIS. Los bulbos son de cuatro y medio á seis centímetros, napiformes, escamosos, moreno-rojizos exteriormente, blanquizcos al interior, de olor ligeramente nauseabundo y sabor primero dulce y despues amargo.

U. M. Diurética ó hipostenisante. D. Polvo de 10 á 20 centígr.

ESCOBA AMARGA. Centaura del país; *¿Milleria linearifolia?* Compuestas.

VG. Es comun en el Valle de México, adonde florece en Setiembre.

P. U. Toda la planta.

C. FIS. Tallo herbáceo casi filiforme; hojas lineares, sentadas y alternas; flores femeninas liguladas, las masculinas tubulosas; invólucro de 3 á 5 brácteas; receptáculo sin pajas; aquena lisa y comprimida.

U. M. Tónica amarga. D. 4 á 8 gram. en infusion en 500 gram. de agua.

ESCORDIO. Germandrée, Franc.; Wattler gormander, Ing.; *Teucrium scordium*, L.; Labiadas.

VG. En Europa.

P. U. Las hojas.

U. M. Tónico estimulante. D. Infusion 15 gram. para 1 litro de agua; agua destilada de 60 á 120 gram.; extracto 10 á 30 centíg.

ESCORZONERA DE MÉXICO. Ixpostli, Mex.; *Pinaropappus roseus*, Leu.; Compuestas.

VG. Valle de México.

P. U. Toda la planta.

U. V. La infusion en las diarreas.

ESPÁRRAGO. Aspergo, Franc.; Asparagus, Ing.; *Asparagus officinalis*, L.; Esparragíneas.

VG. Cultivado en México.

P. U. La raíz y las yemas.

COM. Q. Contiene la primera, segun Dulong de Asfort, albumina vegetal, materia gomosa, materia extractiva amarga, resina, materia azucarada, malatos ácidos, cloruros, acetatos y fosfatos de potasa y de cal; en las yemas encontró Robiquet un principio azoado llamado esparragina. El espárrago cede al agua sus principios activos.

U. M. Diurético y sedativo. D. Infusion 30 gram. para 1 litro de agua; jarabe de 15 á 60 gram.; extracto 1 á 4 gram.

ESPERMA. Cetina, Album ceti, Adipocira, Etalato de etal, Aldehida etálica; Blanc de baleine, Franc.; Sperma ceti, Ing.; *Sperma ceti*.

Sustancia grasa particular, obtenida por enfriamiento y purificacion del aceite contenido en el cráneo de varios cetáceos, principalmente del cachalote *Physeter macrocephalus*, L.; Fiscterideos, órden de los Cetáceos.

C. FIS. Se presenta en el comercio bajo la forma de panes cuadrados de 15 á 16 kilógr. de peso; es blanca aperlada, traslúcida, de textura hojosa y cristalina; olor ligero; insípida, untuosa al tacto; se funde entre 44° y 49°; arde produciendo una llama blanca y brillante. Es insoluble en el agua, soluble en el alcohol y en el éter hirviendo, de cu-

yos vehículos se separa por el enfriamiento; se disuelve con facilidad en el cloroformo y en los aceites fijos.

COM. Q. Está formada casi en su totalidad de una sustancia llamada cotina, que por la saponificacion se desagrega en etal y en ácido etálico ó eótico: contiene tambien, aunque en corta cantidad, un aceite inodoro, que produce por la saponificacion los mismos principios que la cetina.

FALS. y SUST. Se le mezcla cera, ácido esteárico y otras grasas; se le sustituye con el ácido margárico. Se reconocen estos fraudes porque la esperma queda entónces ménos laminosa, ménos quebradiza, ménos brillante y de distinto punto de fusion.

U. M. Calmante, poco usada al interior.

ESPINOSILLA. Huichichile, Flor del chupamirto, Yerba de la Vírgen; Hoitzitzilxochitl, Mex.; *Hoitzia coccinea*, Cav.; *Loeselia coccinea;* Polemoneáceas.

VG. En el Valle de México y otros lugares de la República.

P. U. Las hojas y tallos.

COM. Q. El Dr. Oliva, de México, examinó la espinosilla: segun él, contiene resina de color morono verdoso, tanino, ácido gálico, materia extractiva amarga, materia colorante verde, materia azucarada, fibra leñosa y sales.

U. V. La infusion como diurética, diaforética, y á mayor dósis emetocatártica.

ESPONJA. Éponge, Franc.; Sponge, Ing.; *Spongia officinalis*, L.; Espongiarios.

Vivo en el Mar Rojo, el Mediterráneo y otros mares.

Se encuentran diversas clases en el comercio, que provienen no sólo de distintos mares, sino tambien de distintas especies del género *Spongia;* las principales son: la Griega, la de Siria llamada tambien de Venecia, etc. En nuestros mares se encuentran, segun Gervais, las *Sp. conica, crateriformis, singularis, clavarioides* y *microsolena*, muy inferiores en clase á las esponjas de Levante.

Se prefieren las de color más claro, más elásticas y suaves, y que absorben mayor cantidad de agua.

COM. Q. Segun Hatchett la esponja está compuesta de gelatina, albumina coagulada, cloruro de sodio y carbonato de cal, magnesia, sílice, fierro, azufre y fósforo; además, yodo y bromo, combinados con el sodio y el potasio. Resulta de las observaciones de Crookewitt que la esponja es análoga á la fibroina de Mulder.

Las esponjas del comercio deben ser previamente maceradas en el agua fria y golpeadas para romper las conchas y fragmentos de corales y otros mariscos que generalmente contienen: si esto no fuere suficiente ó se quisieren tener más puras, se colocarán en otra vasija no metálica que contenga agua acidulada con la trigésima parte de ácido clorhídrico, con el objeto de disolver los mariscos que no fueron separados por la operacion anterior. Se lavan despues con agua para quitarles el exceso de ácido y las sales formadas. Se pueden blanquear sumergiéndolas en una solucion de ácido sulfuroso.

U. M. Se emplea en cirugía, comprimida, para dilatar ciertos orificios. Algunos la usan tostada como anticescrofulosa y fundente por el yodo que contiene, pero por la torrefaccion debe perderlo.

ESPONJILLA. *Luffa ¿purgans?*, Kunth; Cucurbitáceas.

VG. Estado de Guerrero.

U. V. Un solo fruto de esta planta, puesto en maceracion en el agua, comunica á este líquido un sabor amargo bastante intenso y propiedades drásticas muy notables.

ESTAFIATE. Ajenjo del país ó de México; Iztauhyatl, Mex.; Mephe, Otomí; *Artemisa mexicana,** D. C.; Compuestas.

VG. En los alrededores de la Capital y en el Valle de Toluca.

P. U. Las hojas y la inflorescencia.

C. FIS. Las hojas son más oscuras en su cara superior, pero en general tienen un aspecto ceniciento, y este es el color de su cara inferior; son fuertemente aromáticas, amargas, y producen una sensacion de calor en la boca y las fauces: en la variedad que acabamos de estudiar son simples, amplexicaules, quinquo pinatisectas, pubescentes, de lóbulos triscetos y lobulillos lineares, en los que es comun encontrar los bordes vueltos sobre el limbo.

COM. Q. Rio de la Loza (L.), de México, hizo una análisis que no se sabe sobre qué especie recayó, pero que probablemente fué la *A. mexicana*, por haberlo practicado en esta capital; análisis que dió un extracto pardo negruzco, una materia azoada, otra resiniforme, ambas muy amargas; clorofila, albumina, fécula, leñoso, un aceite volátil amarillo claro, y sulfato y cloruro de potasio: principios que son los mismos hallados por Braconnot en la *A. absinthium* que es el ajenjo de Europa. El agua y el alcohol pueden cargarse de estos principios, aunque la primera con más abundancia estando caliente.

U. M. Tónico amargo y estimulante, emenagogo y antihelmíntico. D. Polvo de 2 á 4 gram. y aun más: infusion 4 á 15 gram. para 500 de agua; extracto 1 á 4 gram.; esencia 1 á 6 gotas generalmente al exterior, mezclada á un aceite fijo; alcoholado 10 gram. y aun más.

ESTAFISAGRA. Yerba piojera, Albarraz; Staphisaigre, Franc.; Stavesacre, Ing.; *Delphinium Staphisagria*, L.; Ranunculáceas.

VG. En Europa.

P. U. Las semillas.

* Oliva en su Farmacología trata de esta planta, llamándola *Artemisa laciniata*, tal vez porque es la especie que se cultiva en Guadalajara; pero la que se da en los alrededores de la capital es la *Artemisa mexicana*, y aun hay otra especie o variedad de ésta que hemos tenido últimamente á la vista y que se distingue de ella por la forma de sus hojas inferiores, que no son marcadamente pinatífidas ni en realidad lomentosas; por sus capítulos más bien discoides que ovalares y por la uniformidad de las brácteas de su invólucro imbricado, las cuales sin excepcion son secas, igualmente agudas y escariosas en sus bordes.

COM. Q. Los principios importantes que contienen estas semillas segun la análisis de Darbel, son la delfina, la estafisagrina, la estafisina y una sustancia resinosa que presenta algunas de las propiedades de los alcalóides.

U. M. Unicamente usada como parasiticida; aunque tambien tiene propiedades emetopurgantes, no se emplea al interior.

EUCALIPTO. Árbol gigante, Gigante, Alcanfor; Árbol de la fiebre, en España; Eucalyptus, Franc. ó Ing.; *Eucalyptus globulus*, Labillardière; Mirtáceas.

VG. En Australia y se cultiva en México.

P. U. Las hojas.

COM. Q. Contienen varios aceites esenciales; el principal y más abundante ha sido llamado eucaliptol por Clöez: es líquido, incoloro, de olor particular, hierve á 175°. Su densidad es 0.905 á 8° del centígr. Cuando se hace pasar una corriente de ácido clorhídrico seco sobre el eucaliptol á 0° de temperatura, se convierte en una masa cristalina y una parte que queda líquida de un color azul violáceo intenso: al cabo de un rato los cristales desaparecen, se desprenden abundantes vapores ácidos, el líquido se pone moreno, en seguida se decolora y se separan gotitas de agua que contienen casi todo el ácido clorhídrico absorbido ántes. El eucaliptol es homólogo del alcanfor del Japon.

Las hojas producen aproximativamente 2,75 por ciento de esencias; contienen además tanino y ácido gálico.

U. M. Se usa como antifebrífugo y como balsámico, como astringente, hemostático, estimulante local y como antiperiódico. D. Polvo 2 á 8 gram.; esencia 5 á 20 gotas, y 8 gramos para 120 de agua, en infusion.

FLOR DE ENCINO DE PUEBLA. Se da este nombre á los amentos masculinos de diversas especies del género *Quercus*, que gozan entre el vulgo la reputacion de antiespasmódicos.

FLOR DE NOCHE-BUENA. Catalina, Flor de Fuego, Paño de Holanda, Flor de Pascua, Bebeta; *Euphorbia pulcherrima*, Willd; Euforbiáceas.

VG. En la vertiente occidental de la sierra madre y se cultiva en los jardines.

P. U. Las brácteas.

C. FIS. Cortamente pecioladas, lanceoladas, de base largamente atenuada, peninervadas, lampiñas, márgenes enteros, color rojo de sangre cuando están frescas, rojo-violado oscuro despues de secas.

COM. Q. G. Artigas,* de México, encontró en ellas: resina, materia colorante amarilla, materia colorante roja, ¿aceite esencial,? ácidos tártrico y ¿gálico,? goma, glucosa, sacarosa, materia amilácea y sales.

U. V. El cocimiento hecho con 8 gram. de brácteas en 500 gram. de agua, tomado diariamente en dos tomas, goza la reputacion de galactoforo; en fomentos se emplea contra las erisipelas y en cataplasmas como resolutivo. El jugo lechoso se usa como depilatorio.

* Estudio sobre la Flor de Noche-buena. Tésis para el exámen profesional. 1880.

FLOR DE SAN JUAN. *Bourardia longiflora*, H. B. K.; Rubiáceas.

VG. En los montes del Sur del Valle de México.

P. U. Las flores.

U. IND. Como perfume.

FLOR DE SANTIAGO. Azucena de Santiago, Amacayo; Azcalxochitl, Mex.; *Amarillis formossisima*, L.; Amarilídeas.

VG. En Chiantla y Matamoros Izúcar (Estado de Puebla).

P. U. Los bulbos.

U. M. Eméticos.

FRESA. Fraisier, Franc.; Straw-berry, Ing.; *Fragaria vesca*, L.; Rosáceas.

VG. En varios países y es cultivada en México.

P. U. La raíz y los frutos.

U. V. La primera rara vez usada como astringente; á los segundos se les atribuye propiedades vermífugas.

FRESNO. *Fraxinus ¿juglandifolia?* Oleáceas.

VG. En la mesa central de México.

U. V. La raíz es usada por el vulgo como diurética, y la corteza como tónica y febrífuga, lo mismo que el jugo de las hojas.

FUMARIA. Pajarilla; Fumeterre, Franc.; Fumitory, Ing.; *Fumaria officinalis*, L.; Fumareáceas.

VG. En el Valle de México y otros lugares templados de la República.

P. U. Las hojas.

C. FIS. Las radicales pinatisectas, las caulinares dos ó tres veces tripartidas con los segmentos multífidos, de un verde glauco, olor nulo, sabor amargo.

COM. Q. Segun Merch, contienen clorofila, albumina vegetal, extractivo amargo mezclado con una materia nitrogenada, resina blanda, goma, sales de cal y de potasa. Hannon ha encontrado además un alcalóide, la fumarina, al cual la planta debe sus propiedades, y Winckler ha extraido un ácido al que llamó fumárico, que despues se ha visto ser el paramaleico.

U. M. Tónico amargo. D. 20 gram. en infusion para 1 litro de agua; jarabe 30 á 60 gram.; extracto 1 á 5 gram.

GALANGA. Galanga de China; Galanga, Franc.; Galanga, Ing.; *Alpinia officinarum*, Hanle; *Maranta galanga*, L., indebidamente; Amómeas.

VG. En China.

P. U. La rizoma.

COM. Q. Contiene, segun Morin, aceite volátil, resina acre, extractivo, goma, basorina y leñoso: Vogel encontró además almidon y aceite fijo, y Brandes un principio cristalizado llamado kâmpferide. La resina y esencia se consideran como los principios activos.

U. M. Estimulante poco usado. D. El polvo de 20 centígr. á 1 gram.

GÁLBANO. Goma gálbano; Galbanum, Franc. ó Ing.; *Gummi resina galbanum*, Lat.;

GAY

Gomo-resina producida por los tallos del *Ferula galbaniflua*, Boissier, y del *Ferula rubricaulis*, Boissier.* Umbelíferas.

VG. En Persia.

En el comercio se encuentran dos clases de esta droga.

1ª GÁLBANO BLANDO, *Galbanum levanticum*. Se encuentra en lágrimas y en masas. ♀ Las primeras son irregularmente arredondadas, amarillas y lustrosas exteriormente, traslúcidas, de quebradura cerosa; se ablandan al mascarlas. Las segundas están formadas por las mismas lágrimas, aglutinadas por intermedio de una sustancia que se pone morena con el trascurso del tiempo.

2ª GÁLBANO SECO, *Galbanum persicum*. Se presenta generalmente en masas formadas por lágrimas que se han adherido unas á otras, pero sin confundirse; son secas, no lustrosas, amarillosas en su superficie, blancas y comunmente opacas interiormente, de quebradura desigual.

El olor de esta droga es aromático y especial; su sabor amargo.

La tintura de gálbano adquiere una coloracion rojo-violeta, cuando se la trata con el ácido nítrico.

Cuando se hierve el gálbano con lechada de cal, la mezcla adquiere un color moreno, y cuando se le calienta con el ácido clorhídrico concentrado, se desarrolla una coloracion roja que tira al violeta, y al azul si se añade un poco de alcohol.

COM. Q. Vigié ha descubierto en esta gomo-resina, lo siguiente: resina 65.80, goma 21.50, aceite volátil 06.75, ácido málico 00.20, impurezas y agua 05.75.

El ácido nítrico frio y medianamente concentrado, colora la tintura de gálbano en rojo violado.

U. M. Excitante, anticatarral y antiespasmódico débil; no se usa al interior; al exterior en algunas preparaciones.

GAYUBA DEL PAÍS. Se emplean con este nombre diversas especies del género *Arctostaphylos*, la pingüica ó pindicua, *A. pungens*, K., la *A. mucronifera*, D. C., la *A. polyfolia*, H. B., la *A. discolor*, D. C., y por último el madroño *A. tomentosa*, Dongl.; Ericáceas.

VG. En diversos puntos de la República, sobre todo en las regiones templadas.

P. U. Los frutos y las hojas.

COM. Q. Segun Oliva, las hojas de la pingüica contienen tanino, ácido gálico, goma, clorofila, celulosa, materia colorante unida al tanino, resina soluble principalmente en la esencia de trementina, y sales.

U. V. Los frutos como diuréticos. El mismo Oliva dice que las hojas de la gayuba del país tienen iguales propiedades que la extranjera, astringentes y diuréticas. (*A. uva-ursi*, Sprong.)

INC. Los del tanino.

GELSEMIO. Gelsemium, Franc.; Yellow jasmine, Ing.; *Gelsemium sempervirens*, Ait.; Loganiáceas.

* Antiguamente se creia producido por el *Bubon galbanum*.

GEN

P. U. Las rizomas y las raíces.

VG. En Virginia, Florida, y en la frontera Norte de México.

C. FIS. Las rizomas se encuentran en el comercio en fragmentos rectos de 1 á 3 centímetros; exteriormente de un color moreno-amarillento claro y más oscuro en los puntos en que se conserva la epidermis; ofrecen de trecho en trecho ramificaciones y raíces adventicias, largas, delgadas y suaves; la madera es de un color algo moreno con rayos medulares blancos y desiguales, pues son más anchos en la periferia que en el centro de dicha madera; la médula se distingue fácilmente por su color más oscuro.

Los fragmentos de raíces que vienen mezclados con las rizomas, se distinguen principalmente de éstas por su falta de médula y su color amarilloso tirando al gris. El olor de la droga es débil y su sabor algo amargo.

COM. Q. Segun la análisis de Kollock, el gelsemio contiene los principios siguientes: goma, almidon, ácido péctico, albumina, ácido gálico, aceite fijo, resina blanda, resina dura (acre), materia colorante amarilla, aceite volátil, extractivo, leñoso, un alcaloide particular llamado gelsemina y sales. Wormley ha extraido un ácido cristalizable, al que llamó gelsémico; se encuentra combinado con la gelsemina.

U. M. Aunque sus propiedades no están determinadas, parece obrar como sedativo de la circulacion, y se recomienda como el mejor succedáneo de la quina. Tambien se ha elogiado como antineurálgico, principalmente contra las neuralgías producidas por los dientes cariados. Sumamente venenoso, debe usarse con precaucion. D. Polvo 5 á 10 centígr., tintura 10 á 20 gotas.

GENCIANA.* Gentiane jaune, Franc.; Yelow gentian, Ing.; *Gentiana lutea*, L.; Genciáneas.

VG. En Europa.

P. U. La raíz.

C. FIS. Se encuentra en fragmentos de forma y dimensiones variables, color gris moreno al exterior, amarillo interiormente, textura esponjosa, olor fuerte y tenaz, sabor muy amargo y polvo amarillo: cede al agua y al alcohol sus principios activos.

COM. Q. Segun las análisis de Henry, Caventon, Denis, Tromsdorff y Leconte, contiene ácido gentísico, un principio volátil oloroso, cera, aceite y hule (*glu* de Henry y Caventon), ácido péctico, aceite fijo de color verde, azúcar incristalizable, goma, materia colorante amarilla (gentesina) y leñoso. Ludwin y Kromayer han extraido el principio amargo de la genciana, dándole el nombre de genciopicrina.

U. M. Estimulante del estómago, tónica, febrífuga. D. Polvo 50 centígr. á 2 gram.; 5 gram. para 1 litro de agua en infusion co-

* Aunque en México se encuentran algunas especies de este género, tales como la *G. calyculata*, llamada flor de Santo Domingo ó flor de nieve, la *G. mexicana*, la *G. Hartwegi* que abunda en Angangueo y otras especies, ninguna de ellas se utiliza en medicina.

mo tisana; extracto de 10 centígr. á 1 gram.; vino 30 á 100 gram.

GOBERNADORA DE MÉXICO. Falsa alcaparra; *Zygophyllum fabago*, L.; Zigofiláceas.

VG. En México.

U. V. Las hojas se usan por el vulgo en baños ó fomentos para curar los dolores artríticos.

U. EC. Las yemas curadas con vinagre se usan como alcaparras.

GOBERNADORA DE PUEBLA. *Eupatorium veronicæfolium* Kunth.; Sinantéreas.

VG. En los alrededores de Puebla.

U. V. Se usa como la anterior.

GOMA ARÁBIGA. Goma túrica, Goma extranjera; Gomme arabique vraie, Franc.; Gum arabic, Ing.; *Gummi arabicum*.

Jugo concreto de diversas especies del género *Acacia*, principalmente la *A. vereek*, Guill.; Leguminosas.

VG. En Egipto, la Arabia Feliz, la Arabia Petrea, el Senegal, etc.

C. FIS. Lágrimas blancas y trasparentes, que se hienden en todos sentidos cuando se les expone al aire, al grado que parecen opacas, sobre todo vistas en conjunto; quebradizas, fractura vítrea, olor nulo, sabor poco notable y ligeramente dulce.

Se disuelve fácilmente en el agua formando mucílago; el alcohol la precipita de su disolucion; el éter, los aceites fijos y volátiles no la disuelven. Se conserva mucho tiempo sin alterarse.

PROP. Q. Cuando se hierve con ácido sulfúrico diluido, se trasforma en dextrina y despues en glucosa; el ácido nítrico concentrado la convierte en ácido múcico, formándose al mismo tiempo ácidos oxálico, sacárico y tártrico; el monohidratado la convierte en un cuerpo explosible llamado arábida nítrica, análogo al fulmicoton. Con los álcalis y las bases alcalino-terrosas forma compuestos solubles; el acetato de plomo la precipita de sus disoluciones; con el sulfato de fierro da un precipitado ocroso y con el borato de sosa se coagula. La solucion de goma mezclada con queso y cuta sufre una fermentacion, trasformándose en alcohol, sin que ántes se forme azúcar.

COM. Q. Está compuesta casi exclusivamente de gumato de cal (arabina de los antignos), una pequeña cantidad de una sustancia azoada, y sales.

U. M. Muy usada como emoliente, aunque en realidad no tiene ninguna propiedad terapéutica. D. Polvo de 3 á 10 gram. en pocion; tisana 15 á 30 gram. para 1 litro de agua; jarabe 30 á 60 gram.

GOMA ELÁSTICA. Caucho, Hule; Caoutchouc, Gome élastique, Franc.; Gum elastic, Indian-rubber, Ing.

VG. En México y otros puntos del Globo los árboles que la producen.

Sustancia particular que se encuentra en estado emulsivo en el jugo de diversos vegetales, entre otros la *Siphonia cahuchu*, Schreber y Willdenow, la *Jatropha elastica*, L., la

Hevea guyanensis, Aublet, Euforbiáceas, y por último la *Castilloa elastica*, F. M. I., que abunda en la region caliente y húmeda de la vertiente oriental de nuestra gran cordillera: pertenece este árbol á la familia de las Artocárpeas.

C. FIS. La goma elástica es una sustancia sólida, blanda, morena, semitrasparente y excesivamente elástica; su densidad es de 0.925; cuando se somete á una temperatura de 0° se endurece mucho, volviendo á tomar por la elevacion de la temperatura su consistencia primitiva: fusible, se esponja mucho por la accion del calórico, y elevando más la temperatura, arde con una flama muy blanca, produciendo humos olorosos y espesos: dicha goma en frio no tiene olor ni sabor.

PROP. Q. Es insoluble en el agua, en el alcohol, en los ácidos y álcalis; se disuelve en el éter, en la bencina, en el sulfuro de carbono, los aceites esenciales y el líquido que se obtiene por la destilacion seca de la misma goma elástica. Se compone solamente de carbono ó hidrógeno, y su fórmula es $C^8 H^7$

Los que se ocupan de cosecharla, hacen á la corteza del árbol incisiones de una pulgada de ancho y otra de profundidad, desde la base del tallo hasta la altura á que pueden alcanzar; al pié del árbol practican en la tierra una oquedad en que es recibido el jugo que escurre de las incisiones y de allí lo vacian en corambres ó en bolsas de lienzo enceradas con el mismo hule: tal es el procedimiento empleado en Cosamaloapan, Acayucan y otros puntos, segun refiere Cervántes.

El jugo lechoso obtenido de esta manera se concreta por su exposicion al aire, convirtiéndose sin más proparacion en la sustancia que ántes se ha descrito: parece que el alumbre retarda la coagulacion del jugo y que el amoniaco la acelera.

U. IND. Para la fabricacion de telas, sondas, y todos los artefactos de goma.

U. V. Al interior emplean el jugo líquido de la Castilloa para curar las disenterias y diarreas.

GOMA GUTA. Gutagamba; Gomme gutte, Franc.; Gamboge, Ing.; *Gummi gutta*.

Gomo-resina producida por el *Garcinia morella*, variedad *pedicellata*, Desrousseaux. *Stalagmitis cambogioides*, Mur.; Gutíferas.

VG. En el reino de Siam y otros lugares del Asia.

C. FIS. Se presenta en cilindros de 3 á 6 decím. de diámetro, unas veces huecos, otras macizos, generalmente doblados sobre sí mismos y aglomerados formando masas; su superficie suele presentar impresiones de las fibras de los tubos de bambú en que acostumbran recogerlos; color amarillo anaranjado tirando al leonado; la superficie cubierta con un polvo amarillo verdoso ó amarillo de oro; quebradura concóidea. Está goma es inodora, sabor al principio casi nulo, despues ligeramente acre; cuando se

mezcla al agua forma una emulsion de un hermoso amarillo.

COM. Q. La goma gota contiene, segun el Dr. Christison, resina de 71.6 á 74.2, arabina de 21.8 á 24, y agua 4.8.

U. IND. Se emplea para la pintura.

U. M. Purgante drástico hidrogogo: debe usarse con prudencia. D. de 5 á 30 centígr.

GOMA LACA. Laca, Resina laca; Laque, Franc.; Lac, Ing.; *Gummi lacca.*

Materia resinosa producida por la hembra del *Coccus lacca*, L.; insecto hemíptero que vive en la India sobre diversos árboles, como el *Ficus religiosa*, L., *Ramnus jujuba*, L., *Butea frondosa*, Roxburgh, etc.

Se encuentran dos clases de esta resina en el comercio, una en granos y otra en láminas; la primera es tal cual la produce el insecto; se presenta en fragmentos angulosos ó irregulares, de color rojizo y quebradura brillante; sin olor: la segunda se obtiene hirviendo con agua pura ó alcalinizada la laca en grano, fundiéndola despues, colándola y vertiéndola sobre una piedra plana; se encuentra en láminas delgadas, trasparentes y ménos coloridas que la anterior.

COM. Q. Segun John está compuesta de resina, materia colorante extractiva, ácido particular, quitina, materia cerosa, sustancia particular, arena y sales.

La goma de Sonora, llamada tambien *Laca del país*, *Tzinacan ó Tzinacanecuitlal*, es producida, segun Oliva, por un insecto del género *Coccus*, que vive en Tamaulipas y otros puntos de la República, sobre la gavia, arí ó chaparro prieto *(Mimosa laccifera)*: sus propiedades parece que son las mismas que las de la Laca de la India, de la que se diferencia sin embargo por su color ménos rojo, por su sabor semejante al del ácido succínico y por la elasticidad notable que adquiere cuando se calienta. Se ha usado generalmente contra las metrorragias.

Para los usos farmacéuticos se debe emplear la goma Laca en grano.

U. IND. Entra en la fabricacion de varios barnices.

GOMA DE LIMON. Elemí de México. Se emplea en lugar de esta resina, que se cree ser producida por el *Elaphrium elemiferum*, Royle, familia de las Terebintáceas, el copal blanco, al que se le atribuyen las mismas propiedades y es más abundante en México. (V. Copal.)

GOMA MANGLE. Proviene del *Rizophora mangle*, L.; Rizofóreas.

VG. En Tampico y otros lugares de la costa.

C. FIS. Masas bastante voluminosas formadas por la soldadura de muchas lágrimas, ó en lágrimas aisladas de 5 y más centímetros de diámetro; color moreno rojizo exteriormente; al interior rojo oscuro; es dura y su quebradura concóidea y opaca, sabor algo dulce y mucilaginoso, y olor semejante al de la levadura. Se disuelve en el agua sin dejar más resíduo que el de las impurezas que suele contener, formando un mucílago ménos consistente que el de la goma del mezquite.

Hay otra goma mangle que se encuentra en lágrimas distintas, no adhiriéndose sino por sus bordes, escamosas al exterior, brillantes, trasparentes, poco duras, de quebradura desigual y brillante; muy poco soluble en el agua, con la que se hincha considerablemente y forma un mucílago muy espeso; olor nulo, sabor mucilaginoso. Se cree que proviene del *Rhizophora candel*, L.*

U. V. Se usa como febrífuga en las Islas Filipinas, y como béquica en México.

U. EC. El fruto de la planta es alimenticio.

U. IND. La corteza y el fruto sirven para curtir las pieles. La corteza puede dar, con las sales de fierro y de cobre, tinturas morenas, olivas, y apizarradas.

GOMA DE MEZQUITE. Goma del país, Goma arábiga del país, Chucata en Sonora; Mizquicopalli, Mex.

Sustancia producida por el *Prosopis dulcis*, Kunth, el *P. microphyla*, H. B. K., y el *P. juliflora*, D. C.: árboles que vegetan en la mesa central de la República y pertenecen á la familia de las Leguminosas.

C. FIS. Se presenta en lágrimas y bajo la forma vermicular; color variable del amarillo al naranjado, superficie con reventaduras y cubierta generalmente con una película visible al microscopio; otras veces con una sustancia blanca, esponjosa ó pulverulenta, que no es sino la misma goma alterada: en el interior es trasparente y de un color más claro. En la vermicular se observan comunmente extrangulamientos anulares muy próximos, más notables en la parte convexa; las lágrimas con frecuencia presentan en su interior oquedades esféricas ó cilíndricas y algo comprimidas.

Por sus propiedades se parece mucho á las gomas arábiga y del Senegal.

ADULT. Se le mezcla comunmente goma de huisache *¿Acacia albicans?* Se distingue esta goma por su color mucho más oscuro, y porque la potasa ennegrece su solucion, miéntras que la de la goma de mezquite origina simplemente un principio blanco.*

U. M. y D. Los de la goma arábiga.

GOMA DE NOPAL, impropiamente Tragacanto del país: producida por el *Opuntia tuna*, Mill.; el *O. rosea*, D. C.; el *O. Hernandezii*, D. C., y otras especies del mismo género; todas son Cactéas que vegetan en diversos puntos de la República. A estas plantas les llaman Nochtli en Mex., Pari en Tarasco, Raquette en Franc. y Nopal en Ing. y Español.

C. FIS. Concreciones vermiculadas ó apezonadas, de consistencia córnea, color blanco amarilloso, traslúcidas ú opacas, sabor soso; con el agua se hinchan y blanquean, pero no forman mucílago al desecarse entre

* A. Morales. Estudio comparativo de las gomas indígenas. Tésis para el exámen profesional.
* Id., id., id.

los dedos; la goma así hinchada, deja un resíduo harinoso. Con el yodo toma un color azul negruzco. Examinándola con el microscopio, se notan algunos grupos de cristalitos en agujas muy delgadas terminadas en bisel, formadas de oxalato de cal: la presencia de estos cristalitos sirve para conocer si la goma tragacanto verdadera está adulterada con la del nopal.

U. V. Los de la goma tragacanto, aunque como ántes se ha dicho, no forma mucílago.

GOMA QUINO. *Gummi Kino.* Con este nombre se designan diversos productos astringentes, obtenidos, ya por la evaporacion de jugos vegetales ó bien de cocimientos, hasta que adquieren la consistencia de extractos secos.

Las principales clases de quino son las siguientes:

1ª QUINO DE MALABAR Ó DE LA INDIA: Kino de l'Inde ou d'Amboine, Franc.; East Indian Kino, Ing.; obtenido por la evaporacion espontánea del jugo del *Pterocarpus marsupium*, Roxb.; Leguminosas.

VG. En el Sur de la India, en Ceilan é Islas Filipinas.

C. FIS. Fragmentos angulosos de un color rojo negruzco, brillantes, quebradizos, inodoros, de sabor astringente; solubles parcialmente en el agua fria, dejando un resíduo coposo que desaparece cuando se calienta el líquido hasta la ebullicion, y reaparece con más abundancia al enfriarse el agua; es completamente soluble en el alcohol. Esta clase es la oficinal.

COM. Q. Contiene, segun Hennig, ácido tánico, vestigios de ácido gálico, ácido quinoico, pectina, ácido úlmico, rojo de quino y sales.

2ª QUINOS DE AUSTRALIA Ó QUINO DE EUCALIPTO. Kinos d'Australie, Franc.; Botany Bay Kino, Ing.; Producto natural de diversas especies de Eucaliptus, principalmente el *E. rostrata*, Schlecht; *E. corymbosa*, Sm.; *E. citriodora*, Hook, etc.; Mirtáceas.

C. FIS. Aspecto diverso segun la especie de que provienen; las mejores clases se asemejan al quino de Malabar, del que difieren, porque no contienen pectina; algunas clases tienen arabina en proporciones más ó ménos considerables. En todas ellas se encuentra la *pyrocatequina*.

U. M. Astringente, hemostático y antidiarréico. D. 50 centígr. á 4 gram.

GOMA DEL SENEGAL. Se distinguen en el comercio dos variedades de esta goma:

1ª GOMA DEL SENEGAL DE RIO ABAJO, GOMA DE GALAN. Gommie du Sénégal, Franc.; Senegal gum, Ing.; *Gummi Senegalense.*

Es el jugo concreto de la *Acacia Neboned* y otras especies (Flora de Senegambia); Leguminosas.

VG. En el Senegal.

C. FIS. Lágrimas redondas, ovales ó vermiculadas, rugosas al exterior, vítreas y trasparentes interiormente, no quebradizas; unas veces poco voluminosas, de un amarillo bajo ó casi blancas, otras muy grandes, amarillas ó rojas. Se disuelven completamente en el agua y su solucion enrojece el tornasol. Comunmente tienen mezcladas lágrimas de goma Gonaté ó Gonaké, producida por la *Acacia Adansonii*, que está caracterizada principalmente por su color rojo oscuro y su sabor amargo.

2ª GOMA DE RIO ARRIBA, GOMA SADRABREIDA Ó SALABREDA. Se cree que proviene de la *Acacia albida*, Delile.

C. FIS. En pedazos irregulares mezclados comunmente á fragmentos vítreos y trasparentes en su interior, hendidos y opacos exteriormente, quebradizos, color amarillo bajo ó casi blanco.

COM. Q. Con corta diferencia, la misma que la de la goma arábiga.

ADULT. Generalmente se hallan mezcladas con estas dos variedades de goma, semillas y frutos de *Belanitis Ægipciaca*, bedelio, ó goma de cerezo; sustancias que se distinguen por su insolubilidad.

U. M. y D. Los de la goma arábiga.

GOMA TRAGACANTO. Goma alquitira; Gomme adragante, Franc.; Tragacantha, Ing.; *Gummi tragacantha.*

La producen diversas especies del género *Astragalus*, como el *A. verus*, Oliv., *A. creticus*, Lam. etc., y no el *A. tragacantha*, L., como se creia; pertenecen á la familia de las Leguminosas.

VG. En el Asia Menor y otras localidades.

C. FIS. Se encuentran en el comercio dos clases distintas de goma tragacanto, la una en placas y la otra vermiculada: la primera se presenta bajo la forma de láminas blancas, irregulares, oblongas ó arredondadas, con líneas prominentes curvas, comunmente concéntricas; la segunda afecta la figura de cintas ó filamentos delgados, vermiculados; su color es generalmente amarillo; ambas son bastante pesadas, más ó ménos frágiles, pero difíciles de pulverizar, á no ser á la temperatura de 0° ó ménos grados, ó bien á la de 40° á 50°; son inodoras y casi insípidas, muy poco solubles en el agua, pero se hinchan considerablemente en este líquido formando un mucílago tenaz y muy espeso: el de la goma en placas es más trasparente y se colora mucho ménos por el yodo que el de la goma vermiculada.

COM. Q. Segun la análisis de Guerin, 100 partes contienen: 53.3 de goma soluble; 33.1 de basorina y almidon, y 11.1 de agua. Segun las observaciones de Hugo Mohl, esta goma proviene de la trasformacion de las celdillas de la médula y de los rayos medulares.

ADULT. Suelen mezclarle goma de Sassa en fragmentos pequeños y cubiertos con albayalde para ocultar su color; el fraude es muy grosero y fácil de distinguirse. Segun Guibourt, suele tambien contener una sustancia que este autor llama goma seudo-tragacanto.* Se distingue el fraude poniendo á macerar la goma con 48 partes de agua,

* En el comercio se conoce con el nombre de goma de Basora.

y cuando el mucílago está perfectamente formado, se añaden otras 96 partes de agua y cantidad suficiente de solucion de yoduro yodurado de potasio: si hay goma seudo-tragacanto, se forma un precipitado azul. De la misma manera se reconocerá la presencia de la goma de nopal. (V. esta palabra.)

A la goma tragacanto en polvo le mezclan por fraude goma arábiga ó del Senegal; se reconoce esto por la menor consistencia que tiene el mucílago, y además, porque si se mezcla éste con una corta cantidad de tintura de guayacan, se produce, segun Planch, una coloracion azul. El almidon que tambien suelen mezclarle, se descubre por la coloracion azul intensa que produce con el agua yodada.

U. M. Emoliente. D. 1 á 2 gram.

GOMO-RESINA AMONIACO. Goma amoniaco; Gomme resine ammoniaque, Fr.; Ammoniac, Ing.; *Gummi resina ammoniacum;* producida por el *Dorema ammoniacum*, Don.; Umbelíferas.

VG. En Armenia y Persia.

C. FIS. Se encuentra en el comercio: ♀ 1º, en lágrimas duras, blancas y opacas, poniéndose amarillas exteriormente con el tiempo: 2º, en masas amarillas, en medio de las que se encuentran lágrimas blancas y opacas.

El olor de ambas clases es particular y fuerte, sobre todo en la segunda; su sabor amargo y acre; cuando se calienta se ablanda, pero no se funde; arde produciendo una llama blanca y un humo de un olor fuerte, algo parecido al del ajo. Es en parte soluble en el agua, el alcohol, el éter, el vinagre y en las soluciones alcalinas.

COM. Q. Segun Braconnot, 100 partes contienen: goma 18.4; resinas 70; materia glutiniforme insoluble en el agua y en el acohol 4.4; agua 6.0: Hagen extrajo además un aceito volátil. Las resinas son dos, la una soluble en el éter y la otra insoluble.

U. M. Al exterior rubefaciente, al interior excitante del sistema circulatorio. D. 1 á 2 gram.

GOMO-RESINA DE EUFORBIO. Gommo-resine d'euphorbe, Fran.; Euphorbium, Ing.; *Euphorbium;* producida, segun Berg, por el *Euphorbia resinifera*. Algunos autores la han atribuido al *E. officinarum*, L.; y otros al *E. canariensis* y *E. antiquorum*, pertenecientes á la familia de las Euforbiáceas.

VG. En África.

C. FIS. Lágrimas pequeñas, irregulares, amarillosas, semitrasparentes, presentando por lo comun uno ó dos agujeros cónicos, en los que se suelen encontrar los aguijones de la planta; olor casi nulo; sabor acre, quemante y corrosivo; su polvo origina violentos estornudos.

COM. Q. Segun la análisis hecha por Flückiger, esta sustancia está compuesta de resina 38, euforbon 22, goma 18, malatos 12 y sustancias minerales 10.

La resina, segun este químico, es el principio tóxico del euforbio, y al euforbon debe sus propiedades drásticas.

U. M. Purgante drástico irritante. No se usa más que al exterior, como rubefaciente y vejigatorio.

GORDOLOBO DEL PAÍS. Papaconi, Tzompotonic, Tlacochichic, Mex.; *Gnaphalium canescens*, D. C.; Compuestas.

VG. En los lugares templados de la República.

P. U. Las flores.

Se suelen emplear como succedáneos de esta especie, el *Gn. berlandieri*, D. C., el *Gn. hirtum*, H. B., y el *Gn. viscosum*, H. B., que abundan en los alrededores de la capital: sus propiedades parecen ser las mismas del gordolobo de Europa (*Verbascum thapsus*, L.; Escrofulariáceas), el cual no se usa en México.

U. M. Las flores en infusion como emolientes y pectorales.

GRAMA. Acazacahnitztli, Mex.; Chiendent, Franc.; Couch-grass, Ing.; *Triticum repens*, L.; Gramíneas.

VG. En el Valle de México y otros lugares de la República.

P. U. Las cepas.

COM. Q. Azúcar, fécula, mucílago y una materia aromática de olor parecido al de la vainilla, triticina y sales.

SUST. Suelen emplearse en su lugar las cepas del *Cynodon dactylon*, Rich. (gallitos ó pata de pollo) y las de la *¿Aristida coarctata,?* H. B., pertenecientes á la misma familia: se cree que sus propiedades son las mismas.

U. M. Diurética. D. 15 á 20 gram. para 1 litro de agua en tisana por cocimiento.

GRANADO. Granedier, Franc.; Pome granate, Ing.; *Punica granatum*, L.; Granáteas.

VG. Cultivado en México.

P. U. La corteza de la raíz, el jugo del fruto y el pericarpio.

C. FIS. La corteza de la raíz del granado es de un color gris amarilloso ó gris cenizo al exterior, amarilla interiormente, quebradiza, no fibrosa, sabor francamente astringente sin amargura; humedeciéndola tiño de amarillo el papel sobre que se frota, y la mancha adquiere un color azul cuando se le pone sulfato de fierro.

COM. Q. Latour de Frie analizó esta corteza y le encontró materia grasa, tanino, ácido gálico, una sustancia sacarina semejante á la manita, resina, cera, clorofila, leñoso y sales. Giovanni Righini halló un principio acre al que nombró punicina. Durand ha extraido un alcalóide al que se ha llamado grenitina, ó peletierina.

FALS. Diversas cortezas se emplean para sustituir y falsificar la del granado. Además de los caractéres ántes indicados, se distingue la verdadera y pura, por el abundante precipitado que la gelatina produce en su macerado acuoso y por el precipitado amarillo que origina el acetato de plomo en el mismo macerado, quedando el líquido sin color.

U. V. Las flores del granado que se llaman

tambien balaustias, se usan por el vulgo como astringentes, lo mismo que el pericarpio; el jugo de las semillas como refrescante.

U. M. El fruto temperante; la raíz tenífuga y el pericarpio astringente. D. Polvo del pericarpio 60 centígr. á 2 gram.; jarabe 15 á 60 gram.; la corteza de la raíz como tenífuga 60 gram. para 750 de agua, reduciendo ésta por la ebullicion á 500 gram.

GRASILLA. Sandaraca; Sandaraque, Franc.; Sandarach, Ing.; *Gummi genu.*

Resina producida por la *Thuya articulata*, Walemberg ó *Callitris quadrivalvis*, Ventenat; Coníferas.

VG. En Marruecos y otros lugares del África.

C. FIS. Lágrimas de un amarillo bajo cubiertas de un polvo muy fino, olor débil, sabor nulo; soluble en el alcohol, poco soluble en el éter ó insoluble en los aceites esenciales. (V. Almáciga.)

COM. Q. Segun Uuverdorben, se compone de tres resinas. La sandaracina de Geisse no es sino una mezcla de dos de estas resinas.

U. IND. Para hacer barnices.

GUACO DE TABASCO Ó DE GUATEMALA. Guaco, Franc. ó Ing.; *Mikania guaco*, H. B. K.; Compuestas.

VG. En Tabasco, Chiapas y otros lugares de América.

P. U. Los tallos con hojas.

C. FIS. Estas son ovales, casi acuminadas, angostadas ligeramente en su base, dentadas, reticulado-venosas, escabrositas en el haz, peludas en el envés, de 16 á 24 centím. de largo; cuando están frescas tienen un olor fuerte y desagradable, que pierden al secarse; su sabor es muy amargo.

COM. Q. Están compuestas de materia grasa análoga á la cera, clorofila, resina particular llamada guacina, materia extractiva y astringente semejante al tanino, leñoso y sales.

U. V. Los del guaco de Tierracaliente.

SUST. Suelen sustituirse estas hojas con las del guaco de Veracruz, *Mikania Houstonis*, y las del de Tampico, *M. Gonrelada*, á las que se atribuyen las mismas propiedades.

GUACO. Huaco de Tierracaliente, Bejuco de la estrella; Pehuamo, Mex.; Guaco, Franc. ó Ing.; *Aristolochia fragantissima*, R. P.; Aristoloquiáceas.

VG. En Colima y otros lugares de la República.

P. U. Los tallos.

C. FIS. Leñosos, volubles, corteza gruesa, hendida, gris, súber muy desarrollado, madera blanquizca provista de anchos vasos, olor aromático semejante al del Zempoalxochitl, sabor amargo y aromático.

COM. Q. Contienen: aceite esencial, tanino, resina, un principio amargo, goma, almidon y sales.

U. V. Goza gran reputacion como antídoto de las ponzoñas del alacran y de las víboras, y en general contra la picadura de los animales ponzoñosos. Al exterior parece modificar las oftalmías purulenta y blenorrágica, las úlceras crónicas, las vaginitis rebeldes, etc.

U. M. Estimulante y antiespasmódico. D. Polvo 1 á 5 gram.; infusion 20 gram. para un litro de agua.

SUST. Suele sustituirse con los tallos de la *A. grandiflora*, Swartz, cuyas propiedades parecen ser análogas. En Yucatan llaman guaco de San Cristóbal, segun Doudé, á la *A. pentandra*, L.

GUARANÁ.[1] Paullina; Guarana, Franc. ó Ing.; Preparacion hecha en el Brasil con las semillas del *Paullinia sorbilis*, Mart. (Sapindáceas), reducidas á pasta, á la que mezclan un poco de cacao ó fécula de huacamote.

C. FIS. Se encuentra bajo la forma de cilindros de un color semejante al del chocolate; al exterior negruzcos y más claros interiormente; su quebradura presenta algunas cavidades y semillas enteras ó despedazadas; olor *sui generis*, sabor amargo y algo astringente, se pulveriza con dificultad, y se hincha y ablanda con el agua.

COM. Q. Segun Berthemont, Dechastelus y Fournier, contiene tanato de cafeina (guaranina de Martau), un principio particular indeterminado, que se colora en rojo oscuro por la accion de la luz, tres aceites volátiles distintos, un aceite fijo, almidon y goma.

U. M. Tónico y astringente; aconsejado como específico contra las jaquecas. D. Polvo de 50 centígr. á 1 gram.; extracto alcohólico de 25 á 50 centígr.

GUAYABO. Guayabo de las sabanas, Guayabo rojo y blanco; Xalxocotl, Mex.; Gouyavier, Franc.; Guavas, Ing.; *Psidium pomiferum* y *P. pyriferum*, L.; Mirtáceas.

VG. En las regiones calientes y húmedas de la República.

COM. Q. La corteza contiene:[2]

Agua	05.900
Tanino	12.100
Materias solubles en el agua, azúcar, etc.	13.800
Resina y clorofila	01.726
Celulosa	34.126
Oxalato de cal	30.770
Sales diversas	01.578
	100.000

U. V. Las raíces y cortezas astringentes; se emplean contra algunas diarreas; las hojas como vulnerarias y resolutivas; el fruto antihelmíntico y alimenticio.

GUAYACAN. Guayaco; Gayac, Gaïac, Franc.; Guaicum wood, Ing.; *Guayacum officinale*, L.; Zigofiláceas.

VG. En Jamaica, Haití y otros puntos de América.[3]

1 En México se encuentran las siguientes especies del mismo género: *P. barbadensis*, Jaq., en Colipa. *P. costata*, Schl., en Jalapa, *P. pinnata*, L., entre la venta del Ejido y Acapulco; probablemente con las semillas de estas plantas se obtendrá una preparacion semejante en sus propiedades á la guarana.

2 Jour. de Pharm., vol. XXVIII, 1878.

3 En México se encuentra el *G. verticale*, D.C., y el *G. sanctum*, que se cree tienen propiedades idénticas: les nombran Palo santo, Huaxacan y Matlalquahuitl.

HAB

P. U. La madera.

C. FIS. Es muy dura, densidad 1.33, color moreno verdoso, inodora; cuando se le raspa se nota un olor balsámico; su raspadura tiene un sabor acre y estrangulante, es amarillosa, pasando al verde por el contacto del aire y la accion de la luz ó cuando se le expone á los vapores nitrosos.

COM. Q. Trommsdorff encontró en la madera de guayacan: resina 26.00, extracto amargo y picante 0.8, materia colorante amarillo-morena 1, extracto mucoso con sulfato de cal 2.8, leñoso 69.1. Contiene además, ácido guayácico, segun Thierry, y benzóico, segun Jahn.

FALS. Como la madera de guayacan se encuentra en el comercio bajo la forma de raspaduras, le mezclan las de otras maderas. Se reconoce el fraude por la propiedad que tiene la verdadera de teñirse en verde con los vapores nitrosos, y en azul cuando se le trata con el bicloruro de mercurio á un calor moderado, sobre todo si se le añade un poco de jabon.

U. M. Estimulante diaforético. D. 50 gramos para cocimiento en un litro de agua como tisana; extracto 1 á 2 gram.; tintura 2 á 4 gram.; resina 10 á 50 centígr.

HABA. Fève, Franc.; Garden bean vetch, Ing.; *Vicia faba*, L.; Leguminosas.

VG. Cultivada en México y otras partes.

P. U. Las semillas.

U. EC. Como alimento.

HABA DE CALABAR. Fève de Calabar, Franc.; Calabar bean, Ing.; *Physostigma venenosum*, Balfour; Leguminosas.

VG. En Guinea y otros lugares del África.

C. FIS. Semillas reniformes de 0.02 á 0.025 de longitud sobre 0.01 á 0.015 de latitud; el hilo muy desarrollado, forma una ranura sobre el borde convexo de la semilla; episperma coriácea de color moreno chocolate, rugosa sobre toda la superficie, con excepcion del hilo; olor y sabor nulos.

COM. Q. Véc ha obtenido un principio incoloro ó ligeramente color de rosa, cristalizado en láminas delgadas y romboides; soluble en el alcohol, ménos soluble en el éter y el cloroformo, casi insoluble en el agua. Con los ácidos forma sales, que bajo la influencia de los álcalis y el contacto del aire se ponen rojas. Esta sustancia es muy venenosa y produce la contraccion de la pupila; se le ha llamado escrina, de *eséré*, que es el nombre indígena de la planta; contiene además, almidon, legumina, aceite fijo y materias extractivas.

U. M. Antitetánica. Se usa en oftalmología para producir la contraccion de la pupila. D. Al interior el polvo 5 á 10 centígr. y hasta 15; la escrina de ½ á 2 milígr.; el extracto al interior 5 milígr. á 1 centígr., y con prudencia aumentar; el mismo en colirio, 5 centígramos en 15 gram. de agua.

HABA TONCA. Fève tonka, Franc.; Tonka bean, Ing.; Fruto del *Coumarouna odorata*, Aublet; Leguminosas.

VG. En Guayana.

HEL

COM. Q. Debe sus propiedades á un principio particular análogo á las esencias, llamado cumarina.

U. EC. Para aromatizar el tabaco.

HABILLA DE SAN IGNACIO.[1] Pepita de San Ignacio; Quauhtlatlatzin, Mex.; Sablier, Franc.; semilla del *Hura crepitans*, L.; Euforbiáceas.

VG. En Chilpancingo, Colima y otros lugares calientes y húmedos de la República.

COM. Q. Contiene, segun Bouastre, en 180 partes: aceite graso 92, estearina 8, parenquima albuminosa 70, goma 2, agua 4, resíduo conteniendo sales de potasa y de cal 4.

U. M. Drástico. D. 5 á 10 centígr.

HANCHINOL. Hanchinoli; *Heimia syphylitica*, D. C., y *H. salicifolia*, Link.; Litraríáceas.

VG. Estado de México.

P. U. Las hojas.

COM. Q.[2] Alas, de México, ha encontrado en ellas los principios siguientes:

Sustancia grasa y clorofila	12.00
Principio extractivo y resina	14.00
Principio amargo (nessina)	09.00
Goma	18.00
Tanino	15.00
Sales minerales	05.00
Esqueleto vegetal	27.00
	100.00

La resina, segun el mismo autor, es el principio activo del hanchinol.

U. V. El cocimiento de las hojas al interior como antisifilítico, y tópicamente para curar las úlceras aplicando sobre ellas el polvo de las hojas, despues de haber lavado con el primero.

El extracto alcohólico, segun Alas, es un buen hemostático tomado en píldoras, y la nessina le parece ser febrífuga.

HELECHO MACHO. Fougère mâle, Fr.; Male fern, Ing.; *Nephrodium filix-mas*, Rich.; Helechos.

VG. En Europa.

P. U. Las cepas.

C. FIS. Tubérculos oblongos, colocados al rededor de un eje comun, cubiertos con una corteza morena, coriácea y foliácea, separados unos de otros por escamas muy finas, sedosas y doradas; interiormente son compactos y verdosos cuando son recientes, amarillos ó morenos cuando llevan algun tiempo de cosechados; olor nauseabundo, sabor astringente y algo amargo. Se prefiere el helecho del que se ha separado el eje central con las escamas y raicitas, dejando sólo los tubérculos mondados, teniendo cuidado de no emplear sino el que presenta su parte interna verdosa, pues se cree que con el tiempo pierde sus propiedades.

COM. Q. Segun Bock, contiene aceite volátil, aceite fijo, resina, almidon, albumina,

1 No debe confundirse con el Haba de San Ignacio ó Cabalonga.

2 «Independencia Médica,» tom. I, nº 9.

goma, azúcar, ácidos tánico y gálico, pectina, leñoso y sales. Luck ha encontrado además, los ácidos lilícico, tanaspídico, y pteritánico. Se cree que en el extracto etéreo, formado principalmente del aceite fijo, de la esencia y la resina, residen las propiedades de la planta.

Sust. Suele sustituirse con las cepas del *Nephrodium pseudo filix-mas* y diversas especies de *polypodium* que viven en el Valle de México: sus caractéres fisonómicos son muy diversos de los referidos, y sus propiedades parecen no ser las mismas.

U. m. Tenífugo, útil contra el botriocéfalo. D. 4 á 50 gram. el polvo; el extracto etéreo 2 á 4 gram.

HENO. Pastle, Barba española, Barbasco, Salvajina; *Tillandsia usneoides*, L.; Bromeliáceas.

Vg. En el Valle de México y otros lugares de clima semejante.

U. v. Toda la planta como astringente.

HIDROCÓTILA. Hydrocotyle Asiatique, Franc.; Indian pennywort, Ing.; *Hydrocotyle asiatica*, L.; Umbelíferas.

Vg. En el Africa y Asia.

P. u. Toda la planta.

C. fis. Hojas reniformes, crenadas, lampiñas; las jóvenes tienen algunos pelos en su cara inferior, nervios en número de 7; inflorescencia en umbela simple, compuesta de 3 ó 4 flores; fruto orbicular, comprimido lateralmente; mericarpos reticulados con 3 ó 5 costillas curvas, desprovistas de bandillas.

C. q. Contiene una sustancia particular líquida, aceitosa y no volátil, que se considera como el principio activo de la planta, y que ha sido llamada por Lepine *Vellarina*; aceite amarillo, resina verde, resina morena, extractivo, goma, almidon, etc.

Sust. Suele sustituirse con la *Hydrocotyle rotundifolia*, Roxb., y con la *H. vulgaris*, L. Se distingue la primera fácilmente, por sus umbelas de diez ó más flores y sus frutos más pequeños, y la segunda, por sus hojas orbiculares y peltadas. (V. Ombligo de Vénus.)

U. m. Es un veneno narcótico-acre, de uso peligroso. Ha gozado de gran boga contra algunas enfermedades cutáneas, pero parece no corresponder. D. Infusion de la raíz 10 para 1000; extracto hidroalcohólico 10 á 25 milígr., sobrevigilando sus efectos.

HIEL DE TORO. Bilis de buey; Fiel de bœuf, Franc.; Oxgal, Ing.; *Bilis bovis*.

Líquido amarillo verdoso ó negruzco contenido en la vejiga biliar del toro (*Bos taurus*), mamífero rumiante.

U. ind. y m. Se emplea la bílis para desengrasar la lana, para avivar algunos colores en las pinturas, y en farmacia se prepara con ella un extracto poco usado.

HIGOS. Figues, Franc.; Fig, Ing.; los frutos del *Ficus carica*, L.; Urticáceas.

Vg. Se cultiva en México.

P. u. Los frutos pasados, como pectorales.

HIGUERILLA. Higuera infernal, Palmacristi, Ricino; Tlapatl, Mex.; Degha, Otomí; Ricin, Franc.; Castor oil plant., Ing.; *Ricinus communis*, L.; Euforbiáceas.

Vg. En varios lugares de la República Mexicana, en Asia y Africa.

P. u. Las semillas.

C. fis. Son ovales, casi planas por un lado y convexas por el otro. Su cubierta exterior es dura, quebradiza, lisa y lustrosa, jaspeada irregularmente de gris pardo y blanco, y á veces rojizo; con carúncula subglobuloso, bilobado, umbilicado; debajo de este tejido resistente, existe una película delgada que cubre la almendra; ésta se compone, en su mayor parte, de un albúmen carnoso y aceitoso, el cual tiene aplicados hácia su parte interna los dos cotiledones en forma de hojas ovales.

Com. q. Están compuestas, segun Geiger, de aceite graso 46.19, goma 2.40, leñoso 20, almidon 20, albumina 0.50, resina morena con algo de principio amargo 1.91, agua 7.09. Su accion purgante es mucho más enérgica que la del aceite, pues cinco ó seis semillas en emulsion, purgan violentamente.

U. Se extrae de ellas el aceite. (V. Aceite de ricino.)

HINOJO. Fenonil, Franc.; Fennel, Ing.; *Anethum fœniculum*, L.; *Fœniculum vulgare*, N.; Umbelíferas.

Vg. Cultivado en México.

P. u. Las hojas y los frutos; rara vez las raíces.

C. fis. Los frutos son oblongo-ovales, planos de un lado, convexos del otro, de un color verde tirando al gris bastante oscuro, con cinco costillas amarillosas y longitudinales en su superficie convexa; olor fragante y agradable, sabor caliente, dulce y aromático: las hojas son muchas veces pinadas con las lacinias lineares, agudas y lampiñas.

Com. q. Los principios más notables que contienen los frutos son: aceite esencial formado de anetol ó alcanfor de anís y un líquido isomérico con la esencia de trementina.

U. m. Estimulante carminativo. D. Infusion 10 gram. para un litro de agua; esencia de 1 á 5 gotas.

HIPERICON. Millepertius, Fr.; St-John's Wort, Ing.; *Hypericum perforatum*, L., Var. *¿mexicana?*; Hipericíneas. Se usan tambien con este nombre las inflorescencias de diversas especies del mismo género: el *H. formosum*, H. B., y el *H. fastigiatum*, H. B., que viven en Pátzcuaro; el *H. denticulatum*, H. B., de Guanajuato, etc.

Com. q. Contiene, segun Buchner, resina roja olorosa, goma, tanino, extractivo, apotema y ácido gálico.

Sust. Suelen indebidamente emplear en México, en lugar de esta planta, el *Taxetes lucida*, llamado vulgarmente Periquillo: se distingue por los caractéres botánicos tan notables y fáciles de apreciar de la familia de las Compuestas, á que pertenece esta última; además, frotados los estigmas del hi-

pericon sobre un papel, producen una mancha roja, miéntras que los del Periquillo la dan amarilla.

U. M. Astringente y balsámico.

HISOPO DE MÉXICO. Hisopo del país, Hisopo de Puebla; *Salvia axilaris*, Moc. Sessé; Labiadas.

VG. En Tepatitlan, Huamantla, Guadalajara, etc.

Se le atribuyen las propiedades del hisopo europeo, *Hyssopus officinalis*, L., que pertenece á la misma familia.

C. FIS. Hojas oblongo-lineares, agudas, muy enteras, adelgazadas en la base, escabroso-peludas; verticilos axilares formados de 2 á 6 flores; aspecto semejante al del tomillo; olor aromático y sabor amargo.

SUST. Suele sustituirse con la alfombrilla silvestre, *Verbena ciliata*, de la familia de las Verbenáceas: se distingue entre otros caractéres, porque esta planta no tiene olor, miéntras que la otra lo ofrece bastante notable.

Tambien suele darse el nombre de Hisopo á la *Salvia polystachya* (Ortega), y á la *Salvia linearis*, Moc.

U. M. Como expectorante.

HOJAS DE SAN PEDRO. *Daphne salicifolia*, H. B. K.; Timeleáceas.

VG. En el Estado de Morelos.

P. U. Las hojas.

U. V. Como opispásticas.

La corteza de esta planta podrá, probablemente, emplearse como succedánea del Mecereon y del Torbisco.

HUACAMOTE. Yuca dulce; Huacamotl, Mex.; Manioc doux, Franc.; Sweet casava, Ing.; *Manihot aipi*, Pohl.; Euforbiáceas.

VG. En Orizaba, Yucatan y otros lugares calientes de México.

P. U. La fécula extraida de los tubérculos.

C. FIS. Polvo fino, blanco algo sucio: examinado con el microscopio se le ve formado por granos casi esféricos, más pequeños que los del almidon de trigo, con capas concéntricas muy poco perceptibles.

U. Como succedáneo del arrow-root, puede servir para la preparacion de la tapioca.

HUAMUCHIL. Quamochitl, Mex.; *Mimosa unguiscati*, Willd.; Leguminosas.

VG. En las regiones calientes y húmedas de la vertiente oriental de la gran cordillera mexicana.

U. V. La corteza astringente, los frutos comestibles, el jugo de las semillas para excitar una secrecion abundante de las narices, el polvo para expulsar los gusanos de las úlceras y para cicatrizar las úlceras antiguas.

HUANITA. Izquixochitl, Mex.; *Morelosia huanita*, La Llave y Lexarza; Borrajíneas.

VG. En Urnapan, del Estº de Michoacan.

U. V. La corteza como antiperiódica y astringente.

HUAUZONTLE. Quauzontle; Quauzontetl, Mex.; Epinard sauvage, Franc.; *Blitum bonus Henricus*, Reich.; Quenopodiáceas.

VG. En México y Europa.

P. U. Las inflorescencias.

U. V. Laxante.

U. EC. Comestible.

HUEVO DE GALLINA. Œuf de poule, Franc.; Eggs., Ing.; *Ovum gallinaceum*.

COM. Q. La clara de huevo está formada: de albumina 12 por 100, moco, azúcar, sales diversas y agua.

La yema contiene: oleina, margarina, vitelina, colesterina, cerebrina, lecitina, almidon, dos materias colorantes, sales diversas, fierro y agua.

El cascaron está compuesto de carbonato, de fosfato de cal, y de materia animal.

U. IND. La clara se usa en farmacia para clarificar los jarabes: la yema para preparar emulsiones.

U. EC. Excelente como alimenticio.

U. M. Los de la albumina; de la yema se saca un aceite empleado con éxito contra las grietas de los pechos.

HUINAR.* Popotalagua, Apilzatpatli, Mex.; *Malva scoparia*, Cav.; Malváceas.

VG. En los lugares templados.

U. V. Las raíces gozan de gran reputacion para curar las diarreas.

HUITLACOCHE. Cuitlacoche, Tizon de maíz, Cuernecillo de maíz; Popoiol, Mex.; *Uredo maydis*, D. C.; Hongos.

VG. En México, sobre los granos y las flores del maíz.

COM. Q. Cressler halló en el huitlacoche el mismo alcalóide descubierto por Winckler en el cuernecillo de centeno (la secalina), un aceite fijo viscoso, resina soluble en el éter, pectina, glúten y azúcar especial.

U. V. Se usa indebidamente como alimento, pues sus propiedades, segun las observaciones hechas en Bélgica, son semejantes á las del cuernecillo de centeno, aunque en menor grado.

INCIENSO. Olivanum, Goma olíbano; Oliban, Encens, Franc.; Incense, Ing. Es una gomo-resina producida por la *Boswellia floribunda*, Royle; la *¿B. sacra?* Fluckiger, y la *B. papyrifera*, Hochstetter; Terebintáceas.

VG. En Arabia y la costa Noroeste de Africa.

C. FIS. Se encuentran dos clases en el comercio:

1ª El de Africa, en lágrimas amarillas mezcladas con otras rojizas; quebradura opaca y cerosa, no trasparente, olor aromático, sabor igualmente aromático y ligeramente acre: contiene además cancelones rojizos de un olor y sabor más fuertes, y cristales de espato calizo.

2ª El de la India: se distingue del anterior por estar casi exclusivamente formado de lágrimas amarillas, semiopacas, más voluminosas que las del de Africa; su olor más agradable y fuerte que se asemeja al de la tacamaca: esta clase es la mejor.

COM. Q. Resina soluble en el alcohol 56.0, goma 30.8, resíduo insoluble en el agua y

* Se da tambien este nombre al *Sida abutilon*, al *Malbaviscus arboreus*, Cav., y á otras.

IPE

el alcohol 5.2, aceite volátil y pérdida 8.0. (Braconnot.)

U. V. Lo emplean vulgarmente bajo la forma de una pasta hecha con el polvo y saliva, que aplican sobre la pústula maligna y renuevan cada doce horas, segun dicen, con buen resultado.

U. M. Balsámico, anticatarral y estimulante, usado alguna vez al exterior contra el reumatismo.

IPECACUANA BLANCA. Ondeada, Amilacea, Escabrosa; Ipécacuanha ondulo, Fr.; *Richardsonia scabra*, St. Hill et Mart.; *R. brasilensis*, Gómez; Rubiáceas.

VG. En Rio Janeiro y en el Estado de Veracruz.

P. U. La raíz.

C. FIS. Raíz gris blanquizea, sin olor ó insípida; arrugada, torcida, notablemente anillada, aunque los anillos son incompletos; de quebradura blanca, de 12 á 18 centím. de largo: es simple, rara vez ramosa, rolliza, de 2 á 6 milím. de grueso en la parte superior, con surcos trasversales que forman anillos incompletos ó semianillos, y estrías longitudinales muy ligeras. Su epidermis es blanquizea en la planta fresca, en la seca toma un color blanco ceniciento ó pardo algo pálido. La corteza es blanca, blanda, harinosa, friable, de sabor acre y de olor nauseabundo. En su centro ó parte leñosa es tenaz, amarillenta, sin olor é insípida.

COM. Q. Contiene la raíz, segun Vauquelin, emetina 1.50, resina 0.60, goma 0.20, albumina 0.30, almidon 3.20, materia cristalizada en escamas 0.25, materia leñosa 7.00, grasa y cera vegetales cantidad indeterminada, pérdida 0.05. La emetina existe combinada á un ácido aun no determinado.

Segun Richard, contiene 6 partes de materia vomitiva, 2 de materia grasa y mucho almidon y leñoso. Ménos activa que la ensertijada.

En la República se encuentran, además de ésta especie, la *R. villosa* y la *R. Haenkeana*.

U. M. Emética. D. Dobles á las de la oficinal.

IPECACUANA DE LAS MINAS DE ORO, negra ó de Cartagena; *Psychotria emetica*, Mutis.; Rubiáceas.

VG. En el Perú.

C. FIS. La raíz de esta planta es ramosa, articulada, un poco fibrilar, sin anillos salientes, estriada longitudinalmente, gris, muy morena ó negra y de esto mismo color en su quebradura. Su sabor y olor son nulos.

COM. Q. Pelletier ha encontrado 9 partes de materia vomitiva, 12 de materia grasa y lo demás formado de almidon muy abundante, goma y leñoso; por lo que se da esta raíz á una dósis doble de la que requiere la ipecacuana oficinal.

En México tenemos la *P. mexicana*, H. B., y la *P. excelsa* de Willd, que vive en Jalapa.

IPECACUANA OFICINAL, gris. Anillada menor ó del Brasil; Ipecacuanha aunelé, Franc.; Ipecacuan, Ing.; *Cephælis ipecacuanha*, Rich.; Rubiáceas.

JAB

VG. En el Brasil.

P. U. La raíz.

C. FIS. Raíz de 9 á 16 centím. de largo, compacta, quebradiza, del grueso de una pluma de ganso, estrangulada de trecho en trecho, morena, á veces gris ó rojiza, de olor débil y desagradable, sabor amargo, acre y nauseabundo. Su parte leñosa es amarillenta y la quebradura de su corteza córnea. Se encuentra en el comercio otra clase llamada anillada mayor, que se distingue por su más grande espesor y por contener menor cantidad de emetina.

COM. Q. En la corteza de la raíz existen, segun Pelletier, emetina 16, materias grasas 2, cera 6, goma 10, almidon 42, leñoso 20, pérdida 4; y en la parte leñosa de la misma, de emetina 1.15, extractivo no emético, 2.45 goma 5, almidon 20, leñoso 66.60, y pérdida 4.80. Willick anunció un ácido que no contiene ázoe y que llamó ipecacuánico. Los principios activos de esta raíz son solubles en el agua caliente, en el alcohol y en el éter.

En la República se encuentra el *C. cyanocarpa*, F. M. I.

U. M. Emética, expectorante y antidisentérica. D. 30 centígramos á 2 gram. el polvo; en cocimiento 10 gram. para un litro de agua; extracto 5 á 20 centígr.; tintura 10 á 20 gotas; jarabe 10 á 30 gram.

IPECACUANA DEL PAÍS. *Solea verticillata*, Spreng., *Viola verticillata*, Ort., *Ionidium poligalæfolium*, Vent. y D. C. Violáceas.

VG. En las lomas de Santa Fe, al Poniente de la Capital de México.

Segun experimentos de Cervantes Vicente, de México, suple muy bien á la ipecacuana del Brasil tomándola en doble dósis.

JABORANDI. Jaborandi, Franc. é Ing.; *Pilocarpus pinnatifolius*, Lemaire; Rutáceas.

VG. En el Brasil.

P. U. Las hojas.

C. FIS. Imparipinadas, con 3, 4 ó 5 pares de hojuelas, raquis cilíndrico con un surco estrecho en su cara superior; el pezoncillo de la hojuela terminal más largo que los otros. Hojuelas oblongo-lanceoladas; base inequilátera; vértice escotado, bordes enteros, superficie lampiña, consistencia coriácea, mesofila con glándulas traslúcidas que se distinguen fácilmente, interponiendo la hojuela entre el ojo y la luz; sabor algo acre, aromático y no amargo; olor algo parecido al de la corteza seca de naranja.

COM. Q. Contiene principalmente, segun Hardy, un alcaloide llamado pilocarpina, un ácido orgánico y otro alcaloide, ambos innominados, y aceite esencial.

SUST. Las hojas del *Piper reticulatum*, L. y de otras plantas, se conocen en el Brasil con el nombre de Jaborandi; no deben confundirse con las de la especie oficinal, la que se distingue fácilmente por los caractéres enunciados.

U. M. El mejor de los sudoríficos y sialagogos: sus ya numerosas indicaciones terapéuticas derivan de esas dos propiedades.

D. Infusion 4 gram. de hojas para 150 gramos de agua; polvo 1 á 4 gram.; elíxir y jarabo 1 á 4 cucharadas.

JACALOSUCHIL. Flor del cuervo, Cacalozuchil; Cacaloxochitl, Cacahoaxochitl, Mex.; *Plumiera alba* et *P. rubra*, L.; Apocíneas.

VG. En las regiones calientes y húmedas de la República.

U. V. El jugo lechoso de la primera especie, como drástico; las flores de ambas como emolientes; los frutos comestibles.

JALAPA. Diversas raíces de plantas convolvuláceas se designan con este nombre.

1ª JALAPA OFICINAL; Purga, Limoncillo, Jalapa hembra; Cacamotic, Tlanoquiloni, Caslatlapan, Tolonpatl, Mex.; Jalap tubéreux, Franc.; Jalap, Ing.; *Exogonium purga*, Bentham; *Ipomœa purga*, Choisy; *Convolvulus officinalis*, Pelletan.

VG. En Tlachi, Tihuacan de los Reyes, Ticochimalco, Tatatila, San Pedro Chilchotla y otras localidades del Estado de Veracruz.

C. FIS. Tubérculos generalmente napiformes, alargados en forma de pera en su parte superior, ovóides ó irregularmente arredondados, por lo comun aislados, otras veces unidos, casi siempre con incisiones longitudinales que se han hecho con el objeto de favorecer su desecacion; pesados, compactos, superficie rugosa, gris con vetas negras; interiormente de un gris sucio presentando círculos concéntricos más oscuros y densos; se notan igualmente multitud de puntos resinosos; olor nauseabundo, sabor algo dulce, acre y desagradable.

COM. Q. Segun Gerber, contiene 11 de resina, compuesta de dos resinas; una semejante á la jalapina y otra llamada convolvulina, 17.9 extractivo, 14.5 extracto gomoso, 8.2 materia colorante que se enrojece bajo la influencia de los carbonatos alcalinos, 1.9 azúcar incristalizable, 15.6 goma mezclada con sales, 3.2 basorina, 3.9 albumina, 6.0 almidon, 8.2 leñoso, agua y materias salinas. La buena jalapa debe contener por lo ménos doce por ciento de resinas; no estar picada, pues los insectos no atacando la resina, la raíz picada por ellos es más activa.

2ª JALAPA MACHO; Jalapa ligera, Yerba de las ánimas; Jalap male, Franc.; Light jalap, Ing.; *Ipomœa Orizabensis*, Ledanois.

VG. En Orizaba, cerca de Maravatío y otros lugares del Estado de Michoacan.

C. FIS. Se encuentra en ruedas de 55 á 80 milímetros de diámetro ó en trozos más delgados y largos; otras veces en ruedas gruesas partidas en cuarterones; color gris ó gris ucgruzco exteriormente, al interior gris blanquizco; se notan en la parte interna muchas fibras leñosas, cuyas extremidades sobresalen de las superficies trasversales deprimidas por la desecacion; olor y sabor semejantes á los de la especie anterior, pero más débiles.

Algunas veces suele encontrase esta raíz

entera; es pivotante, de una longitud de 40 centím. y aun más; de su parte superior nacen varios tallos, y de su tercio inferior se desprenden escasas ramificaciones que forman con el pivote ángulos muy agudos; en la superficie de éste se notan arrugas longitudinales muy prominentes.

COM. Q. Resina llamada jalapina 8.0, extracto gomoso 25.6, almidon 3.2, albumina 2.4, leñoso 58.0, agua y pérdida 2.8: total 100.

Andouard ha extraido 14.50 y hasta 20 por ciento de resina que es ménos activa que la de la jalapa oficinal.

U. V. El Dr. M. S. Soriano, de México, refiere que en varios lugares del Estado de Michoacan emplean la jalapa macho como purgante drástico entre la gente pobre, y ha visto verdaderos casos de envenenamiento por el uso imprudente que de ella hacen.[1]

3ª JALAPA DE TAMPICO; Purga de Sierra Gorda; *Ipomœa simulans*, Hanbury.

VG. En San Luis de la Paz, en Oaxaca y Tamaulipas.

C. FIS. Tubérculos muy parecidos á los de la especie oficinal, de los que se distinguen por ser más pequeños y ligeros, por su forma más alargada ó digitada, su superficie más rugosa y de aspecto suberoso, y no tener las cicatrices trasversales, que son tan abundantes en la jalapa hembra.

COM. Q. La resina extraida de esta raíz se llama tampicina, es soluble en el éter y, segun Andouard, goza de propiedades purgantes.

4ª JALAPA DE QUERÉTARO; Purga de las Animas; *Ipomœa triflora*, Velasco.[2]

VG. En Querétaro.

C. FIS. Fragmentos de forma circular; generalmente tienen 10 centím. de diámetro y 2 centím. de espesor; color gris en la parte plana y más oscuro en la convexa; superficie áspera por lo saliente, de fibras bastante gruesas; olor y sabor casi nulos; polvo muy semejante al de ipecacuana (Jimenez).

COM. Q. Contiene, segun el citado farmacéutico:

Extracto moreno	14.00
Resina	16.00
Leñoso y almidon	56.50
Sales	10.50
Pérdida	03.00
	100.00

La resina es de color amarillo claro; su polvo casi blanco, insípido é inodoro; el amoniaco lo da una coloracion verde limon; está formada de dos resinas, una soluble y otra insoluble en el éter.

U. M. Purgante drástico. D. Polvo 1 á 2 gram.; extracto 20 á 40 centígr.; resina 10 á 30 centígr.; tintura de 2 á 4 gram.

Se encuentran otra multitud de tubérculos que se venden en el mercado con el nom-

1 Véase «Gaceta Médica de México,» tomo XVI, pág. 185.

2 «La Naturaleza,» tom. I, pág. 338, y «Estudio sobre algunas plantas resinosas indígenas.» Tésis para el exámen profesional, por Manuel C. Jimenez.

bre de raíz de Jalapa; su descripcion seria impropia de esta obra; el farmacéutico no debe usar sino de la primera especie.

JALDRE. Jalde, Oropimente, Jaldre de China; Tetlayetli, ¿Tecocahuitl? Mex.; Orpiment, Orpin jaune, Franc. ó Ing.; Trisulfuro de arsénico, Arsénico sulfurado amarillo, Arsénico amarillo; *Auripigmentum.*

Este mineral se halla en la República en Tlaxcaxotitlan, jurisdiccion de Chilapa, y en Zimapan: en Persia, China, etc.

C. FIS. y Q. Se encuentra algunas veces en cristales que se derivan del prisma recto romboidal, más comunmente en masas pequeñas formadas de láminas blandas y flexibles, fáciles de separarse, ó bajo la forma granular, compacta ó terrosa; color amarillo limon, olor y sabor nulos; se volatiliza por la accion del fuego, y por el frotamiento adquiere la electricidad negativa.

Es insoluble en el agua, se disuelve en el amoníaco, los sulfuros alcalinos y el sulfhidrato de amoniaco, formando con los últimos sulfoarseniuros; el ácido nítrico le ataca con violencia desprendiendo vapores nitrosos y formándose ácidos arsénico y sulfúrico; arrojado sobre las brasas produce á la vez olor de ajo y de ácido sulfuroso.

Se encuentra en el comercio un oropimente artificial, que se prepara sublimando juntos ácido arsenioso y azufre: se distingue del natural, porque se disuelve casi completamente en el agua hirviendo. Está formado, segun Guibourt, de 94 partes de ácido arsenioso y 6 de sulfuro de arsénico: es mucho más activo que el natural y no debe usarse en las preparaciones farmacéuticas.

Venden tambien con el nombre de jaldre, los cromatos de plomo usados en la pintura.

El rejalgar, conocido en la ciencia con los nombres de sulfuro rojo de arsénico ó protosulfuro de arsénico (réalgar, orpiment rouge, Franc.), se usa poco en México.

U. IND. Para las preparaciones de las tintas de los estampados.

U. M. Desusado al interior; exteriormente como depilatorio.

CONTRAV. Los del ácido arsenioso.

JALTOMATE. Xaltomatl, Mex.; *Saracha jaltomata*, Schleet., *seu S. dentata*, L.; Solanáceas.

VG. En el Valle de México y otros lugares de la República.

U. V. Las hojas como tónicas y anodinas.

U. EC. Los frutos son comestibles.

JAMAICA. *Hibiscus sabdariffa*, L.; Malváceas.

VG. En el Sur de Puebla.

P. U. Los cálices.

COM. Q. Contiene, segun Laso de la Vega, de México, materia colorante semejante al tornasol, ácido tártrico, azúcar incristalizable, goma, principio mucilaginoso, tanino, materia colorante amarilla y sales.

U. M. La infusion como refrigerante.

JARILLA. Jara; *Senecio vernus*, L.; Compuestas.

VG. En la mesa central de México.

U. V. El cocimiento de toda la planta en baños, contra el reumatismo y los sabañones.

JENGIBRE. Ajengibre; Ancoas, Mex.; Sithi, Otomí; Labitz, Huasteco; Gingembre, Franc.; Zingiber, Ing.; *Amomum zingiber*, L.; *Zingiber officinale*, Roscoe.; Amomáceas.

VG. En la Huasteca y en las Indias orientales.

P. U. La cepa.

Hay dos clases, el gris y el blanco; el primero es el único que se usa en México.

C. FIS. Cepa formada de tubérculos articulados, ovóides y comprimidos, epidermis gris amarillosa, rugosa y con anillos poco aparentes; debajo de ella se halla una capa roja ó morena; en algunos puntos falta la epidermis y esta capa se encuentra á descubierto; el interior de la cepa es blanquizco ó amarilloso; su olor es fuerte y aromático, su sabor muy acre y excita la salivacion.

COM. Q. Contiene, segun Morin, aceite volátil, materia resinosa acre soluble en el éter y en el alcohol (piperoide), una subresina insoluble en el éter, osmázoma, goma, almidon, materia végeto-animal, azufre, ácido acético, acetato de potasa y leñoso.

U. EC. Como condimento.

U. M. Estimulante digestivo poco usado. D. Infusion 5 gram. para un litro de agua; polvo 50 centígr. á 1 gram.; tintura 2 á 10 gram.; jarabe 15 á 30 gram.

JÍCAMA. Catzotl, en Mex. á la primera especie y Coen ó Cocutie á la segunda; *Dolichos tuberosa*, Lamark, y *D. palmatilobus*, Moc. y Sessé; Leguminosas.

VG. Estas plantas son indígenas y se cultivan en México.

U. EC. Los tubérculos como alimento.

U. M. Usada vulgarmente la tintura alcohólica de las semillas al exterior como antipsórica, en varios lugares del Estado de Veracruz. Dicha tintura ha sido experimentada por los Dres. C. Casas y Gonzalez y otros médicos mexicanos, que han comprobado su eficacia y aun su superioridad sobre algunos de los medios empleados en el tratamiento de la sarna.*

JITOMATE. Tomate de los europeos; Xitomamac, Xitotomatl, Mex.; Tomate Franc.; Tomato, Ing.; *Lycopersicum esculentum*, Dunal; Solanáceas.

VG. Aborígeno de México y cultivado en los huertos.

P. U. Los frutos.

COM. Q. Contienen, segun Fodiré y Hecht, ácido orgánico, principio amargo, aceite volátil, materia extractiva resinosa, sustancia végeto-animal, azúcar, ¿un alcaloide? y sales diversas.

U. V. Se emplea como anodino.

U. EC. Comestible.

JUMETE Ó CANDELILLA. *Pedilanthus paronis*, Boissier; Euforbiáceas.

VG. En los lugares calientes del Estado de Jalisco.

* Union Médica de México, tom. II, pág. 1?

U. v. El jugo lechoso de esta planta se emplea como un violento drástico á la dósis de 2 ó 3 gotas; la raíz es emética y los tallos y hojas se consideran como emenagogos y antisifilíticos.

JUNCO. Junquillo, Cuerno, Florienerno ó Flor del látigo, Yerba de la alferecía; *Cereus flageliformis*, Mil.; Cacteas.

Vg. Cultivada en México como planta de ornato.

U. v. Las flores en infusion como profilácticas de la eclampsia y para curar esta enfermedad; el jugo al exterior como rubefaciente y al interior como vermífugo; peligroso en su empleo.

U. m. Antihelmíntico peligroso; rubefaciente al exterior.

KAMALA. Kamala, Franc.; Kamala, Ing. Se conocen con este nombre las glandulitas que cubren los frutos de la *Rottlera tinctoria*, Roxb.; *Mollotus philippinensis*, Muller. Euforbiáceas.

Vg. En la India, en China, Arabia, etc.

C. fis. Polvo rojo ladrillo que sobrenada en el agua y arde como el licopodio cuando se arroja sobre una flama; no tiene olor ni sabor. Visto con el microscopio, aparece formado por glandulitas irregularmente redondas, compuestas de una celdilla central, al rededor de la que se agrupan otras celdillas alargadas en forma de clava y por pelos estrellados. La kamala es insoluble en el agua fria, pero el alcohol y el éter le quitan sus principios activos.

Com. q. Anderson ha extraido de esta sustancia los siguientes principios: materia resinosa 78.19, materia albuminosa 7.34, celulosa 7.14, agua 3.49, cenizas 3.84, y vestigios de aceite volátil.

De la materia resinosa se ha extraido una sustancia cristalina á la que se nombró rotlerina.

Hay, además, otra especie de kamala que se distingue de la anterior por su color rojo oscuro casi violeta; sus glandulitas conoides formadas por celdillas cilíndricas, colocadas en series sobrepuestas, y por sus pelos que no son estrellados.

U. ind. Como tinte.

U. m. Tenífuga. D. Polvo de 1 á 12 gram.

LACTUCARIO. Lactucarium, Franc. ó Ing. Jugo concreto obtenido por incisiones hechas en los tallos de las lechugas. *Lactuca sativa*, *L. virosa* y *L. altissima*, L.; Sinantéreas.

Vg. La primera especie se cultiva en diversos puntos del globo; las otras dos son europeas.

C. fis. El llamado de Aubergier, ♀ se presenta generalmente bajo la forma de panes orbiculares, deprimidos, de un diámetro de 3 á 6 centím. y de 10 á 30 gram. de peso; posee un olor muy viroso y su sabor es muy amargo; color moreno opaco; comunmente cubierto de una eflorescencia de manita. (Guib.)

El lactuario inglés suele estar en fragmentos irregulares del tamaño de un chícharo ó un poco más grandes, ó en masas arredondadas del peso de algunas onzas; su color es rojo moreno. Por último, se encuentra otra clase de lactuario llamado aleman, que se halla en masas de cuatro caras, una de ellas convexa y las otras tres planas ó ligeramente cóncavas; el color de la primera es moreno oscuro, el de las otras amarillo tirando al moreno; esta clase se considera inferior.

Com. q. Contiene lactucona ó lactucerina, lactucina, ácido lactúcico, lactucopicrina, resina, goma, materias albuminosas, ácidos oxálico, cítrico, málico y succínico, azúcar, manita, asparragina y sustancias minerales.

U. m. Narcótico. D. Polvo 10 á 50 centígr.; extracto alcohólico 5 á 20 centígr.

LANTEN. Llanten; Plantain, Franc.; Ribwort, Ing. Tres plantas se usan con este nombre: *Plantago major*, *P. media*, L., y *P. lanceolata*; Plantagíneas.

Vg. En el Valle de México y otros puntos.

P. u. Toda la planta.

U. v. El cocimiento de las hojas como antidisentérico.

U. ec. Como forraje.

LAUREL. Laurier, Franc.; Bay tree, Ing.; *Laurus nobilis*, L.; Laurínceas.

Vg. Se cultiva en México.

P. u. Las hojas y los frutos, impropiamente llamados bayas.

U. v. Su cocimiento en baños como estimulante.

LECHUGA. Laitue, Franc.; Lettuce, Ing.; *Lactuca sativa*, L.; Compuestas.

Vg. Cultivada en México y otros lugares.

P. u. Los tallos y hojas.

Com. q. Contiene, segun Quevenne, extractivo amargo, albumina, goma elástica, cera, ácido oxálico, cloruro de calcio, fosfato de cal, ¿goma? ¿ácido acético?

U. ec. Como alimento.

U. m. Sedativo dudoso.

LENGUA DE CIERVO. *Polypodium lanceolatum*, L.; Helechos.

Vg. En los montes que circundan el Valle de México, en el pedregal de San Angel y otros puntos.

U. v. Pectoral. A las frondas les atribuyen las mismas propiedades que al *Scolopendrium officinale*, Smith (lengua de ciervo de los europeos).

LENTEJA. Lentille, Franc.; Lentil, Ing.; *Ervum lens*, L.; Leguminosas.

Vg. Se cultiva en México y otros lugares.

U. ec. Las semillas se consideran como un buen analéptico, por la gran cantidad de legumina que contienen.

LENTEJILLA Ó PANAL.* Passerage sauvage, Franc.; *Lepidium ruderale*, L.; Crucíferas.

Vg. En el Valle de México y otros lugares.

U. v. Contra la diarrea. D. 15 gram. para 500 de agua.

LICOPODIO. Azufre vegetal; Lycopode

* Véase Lentejilla, por el Dr. Altamirano. «Gaceta Médica de México,» tom. XVII, pág. 55.

Franc.; Common-club-moss, Ing.; *Lycopodium clavatum*, L.; Licopodiáceas.

VG. En Europa, y en México, segun Harwig, en la vertiente oriental de la cordillera mexicana.

P. U. Las esporas.

C. FIS. Sustancia pulverulenta, muy ligera, amarilla; se inflama fácilmente produciendo una viva luz cuando se le arroja sobre una llama; inodoro ó insípido. Examinado con el microscopio, se observa que está compuesto de granos tetraédricos, formados por una base convexa, sobre la cual descansa una pirámide de tres caras.

COM. Q. Contiene una materia particular azoada llamada licopodina ó polenina, sustancia óleo-resinosa, azúcar y cera.

FALS. Se falsifica con polvo de talco, raspadura de madera, almidon, dextrina y pólenes diversos. Dilnyéndolo en el agna, estas sustancias se van al fondo, miéntras que el licopodio sobrenada; solo la dextrina se disuelve, y el líquido filtrado reduce el reactivo cupro-potásico: de los pólenes se distingue por las formas que presentan éstos cuando se examinan con el microscopio, que son diversas de las del licopodio; la presencia del almidon se descubre por la coloracion azul violeta que toma con el yodo.

U. Empleado en farmacia para cubrir las píldoras y en medicina como absorbente en las escoriaciones.

LIMON. Citron, Franc.; Lemons, Ing. Fruto del *Citrus limonum*, L.; Auranciáceas.

VG. Cultivado en México.

COM. Q. El ácido cítrico es el principio importante que en abundancia contiene el jugo del fruto; un aceite esencial abunda en el epicarpio.

U. M. El jugo diluido en agua se usa como refrescante; en algunos casos como astringente, interior y exteriormente.

LIMONCILLO. *Dalea citriodora*, Wild.; Leguminosas.

VG. En las regiones templadas de la República.

U. V. Toda la planta como antiperiódica.

LINALOE DE MÉXICO. *Amyris linaloe*, La Llave; *Elaphrium aloexylon*, Sch.; Terebintáceas.

VG. En las regiones calientes de la vertiente occidental de nuestra gran cordillera.

U. IND. La madera, que es muy rica en esencia, se emplea como perfume.

LINAZA. Graine de lin, Franc.; Lin seed meal, Ing.; Semilla del lino; *Linum usitatissimum*, L.; Lineas.

VG. En México, donde es cultivada, y en otros lugares.

COM. Q. Segun Meyer, contienen las semillas aceite fijo, cera, resina, extractivo, tanino, goma, mucílago nitrogenado, almidon, albumina, glúten y varias sales. Meurein no encontró el almidon y sí fosfatos que escaparon en la análisis anterior. Guerin dice que el mucílago de linaza contiene en 100 partes, 52.70 de arabina, 29.89 de un principio insoluble en el agua, y el resto es de agua, sales y una corta cantidad de materia azoada.

U. M. Emoliente. D. Infusion 10 gram. para 1 litro de agua. La harina hecha con el grano molido, en cataplasmas.

LÍQUEN CARRAGAHEEN. Musgo de Islandia, Líquen de perros, Musgo marino aperlado; Mousse perlée, Franc.; Pearl moss, Ing.; *Fucus crispus*, L.; *Chondrus polymorphus*, Lemour. Orden de las Algas.

VG. En los mares del Norte.

C. FIS. Frondas planas dicotómicas, de segmentos lineares cuneiformes. Forma variable, encrespadas ó ensanchadas, ó filiformes, obtusas ó puntiagudas; color blanco amarilloso, olor débil, sabor mucilaginoso. Por la accion del agna hirviendo, se disuelven en gran parte las frondas, formando una jalea muy consistente que pesa 5 á 6 tantos más que aquellas.

COM. Q. Segun Herberger, contiene materia gelatinosa 79.1, materia mucosa 9.5, dos resinas 0.7, sales diversas y vestigios de materia grasa y de un ácido libre. Dupasquier encontró tambien yodo, y Blondeau una sustancia neutra que contiene nitrógeno y azufre, llamada gocmina.

U. M. Analéptico y calmante. D. 5 gram. para un litro de agna, como tisana.

LÍQUEN DE ISLANDIA. Lichen d'Islande, Franc.; Iceland moss, Ing.; *Cetraria Islandica*, Acharius; Liquenáceas.

VG. En Groenlandia, Islandia, etc.

C. FIS. Tiras irregulares, secas, coriáceas; color gris blanquizco, moreno y rojizo en diversos puntos; inodoro; sabor mucilaginoso y amargo. Su cocimiento concentrado adquiere la consistencia de jalea cuando se enfria.

COM. Q. 100 partes de líquen contienen, segun Berzelius, 1.6 clorofila, 3 principio amargo particular, 3.6 azúcar incristalizable, 3.7 goma, 7 apotema, 44.6 liquenina, 1.9 biliquenato de potasa y cal mezclados con fosfato de cal, 36.2 fibrina amilácea: al principio amargo se le ha llamado cetrarina. Schenedermann y Knopp han descubierto que la cetrarina es una mezcla de tres principios; el ácido cetrárico, que es el verdadero principio amargo, el ácido líquen-esteárico y una materia colorante verde llamada talloclora.

El líquen pierde su amargura macerándole por 24 horas, en 24 veces su peso de una solucion de un carbonato alcalino, compuesta de una parte de éste y 375 de agna; se decanta y pone nueva solucion, se macera por otras 24 horas, se vuelve á decantar, se lava y se pone á secar.

U. M. Pectoral, tónico y febrífugo; la gelatina alimenticia. D. En tisana por maceracion 30 gram. para un litro de agna; el polvo de 10 á 15 gram.; cocimiento 10 para 1250 á reducirse en 1000.

LIRIO DE FLORENCIA. Iris de Florence, Franc.; Florentine orris, Ing.; *Iris florentina*, L.; Irideas.

VG. En Florencia.

P. U. La rizoma.

C. FIS. Trozos tuberculosos de 15 á 60 gram. de peso, descortezados, blancos, con cicatrices pequeñas en su superficie y olor parecido al de la violeta.

COM. Q. Contiene, segun Vogel, aceite graso acre y amargo; aceite volátil de olor de violeta, extractivo moreno, goma, almidon y una materia resinosa semejante al tanino.

SUST. Suele sustituirse indebidamente con el llamado lirio del país, *Iris germanica*, L.; se distingue por su color moreno y su falta de olor.

U. M. Su jugo fresco es un purgante hidragogo; desusado. La rizoma seca se emplea para hacer las esferitas ó cuentas que sirven para curar los *cauterios ó fuentes*, y el polvo para aromatizar algunos dentríficos.

LOBELIA. Lobélie enflée, Franc.; Indian tobacco, Ing.; *Lobelia inflata*, L.; Lobeliáceas.

VG. En los Estados Unidos de América.

P. U. Toda la planta.

C. FIS. En el comercio se encuentra en paquetes rectangulares, formados por las partes herbáceas, cortadas y aprensadas cuando estaban todavía húmedas: estos paquetes vienen envueltos en papel, marcado con el sello de algun droguista: los tallos son herbáceos, las hojas ovales, dentado-crenadas y provistas de pelos en sus dos caras; las superiores llevan en sus axilas flores de pedúnculos cortos, de cáliz de cinco lóbulos lineares y de una corola azul bajo; los estambres son sinfisandros; el olor es herbáceo y el sabor acre, algo parecido al del tabaco.

COM. Q. Contiene un alcalóide líquido y volátil, llamado lobelina, vestigios de aceite esencial, una resina, goma, clorofila, celulosa y un principio particular, lobelacrina.

U. M. Los síntomas que se observan despues de la ingestion de la lobelia, son iguales á los del tabaco; se emplea como antiespasmódica. D. Polvo 25 á 50 centígr.; á dósis doble obra como vomitivo.

LÚPULO. Hombrecillo; Houblon, Fran.; Hops, Ing.; *Humulus lupulus*, L.; Urticeas.

VG. Se cultiva en Europa y en los Estados Unidos de América.

P. U. Los estróbilos y las glándulas que los cubren.

C. FIS. Brácteas escamosas, traslúcidas, delgadas, color verde amarilloso; cerca de la base de cada una de ellas se notan dos semillitas negras y arredondadas; olor fuerte peculiar; sabor amargo, aromático y ligeramente astringente. Se notan, además, en la superficie de las brácteas, unas glandulitas de color amarillo rojizo, á las que se ha dado el nombre de lupulino: se cree que en ellas residen las propiedades del lúpulo.

COM. Q. Los estróbilos contienen tanino, clorofila, goma, resina, aceite esencial que contiene valerol, trimetilamina, un alcalóide líquido y volátil, de olor parecido al de la conicina, llamado por Grienmayer lupulino, y sales, principalmente de potasio.

Las glándulas están compuestas de aceite esencial, un principio amargo denominado lupulita, humulina ó ácido amargo del lúpulo, un alcalóide volátil, diverso del que se encuentra en las brácteas, ácido valeriánico, palmitato de myricyla, resinas, materia grasa y sales.

U. M. Tónico: la lupulina, además de tónica y aromática, es ligeramente narcótica. D. Tisana por infusion, 5 á 15 gram. para un litro; extracto de 1 á 5 gram.; el lupulin 30 centígr. á 1 gram.

U. IND. En la fabricacion de la cerveza.

MACALLO * (en Tabasco). Yaba ó Llaba (en Yucatan), Moca, Pilon ó Palo de seca; Angelin, Grand bois, Franc.; Bastard cabbage barck, Ing.; *Andira excelsa*, H. B. K.; Leguminosas.

VG. En Tabasco, Venta de Tierracolorada, y otros lugares de América.

P. U. La corteza, la madera y los frutos.

C. FIS. La corteza se encuentra en trozos hasta de 75 centím. de largo y 30 centím. de ancho; superficie externa color de orin, presentando en algunos puntos manchas cretáceas y restos de peridermis de un tinte gris; capas liberianas bien distintas, constituidas por fibras gruesas y flexibles; superficie interna moreno-negruzca y finamente estriada en el sentido longitudinal; olor nulo, sabor astringente. Los frutos son drupas de 8 á 12 centím. de longitud; pericarpio duro y fibroso, de superficie irregularmente rugosa, semejando las circunvoluciones cerebrales.

COM. Q. Dondé (Juan), de Yucatan, ha encontrado en 100 partes de la corteza los principios siguientes:

Macallina, ¿Jamaicina de Huttenschmit?	0.40
Yabina	0.27
Acido macallo-tánico	2.00
Resina	0.10

U. M. El Dr. Rosado, de Tabasco, recomienda el extracto obtenido con la corteza para la curacion de las intermitentes. Segun el Dr. Grosourdy, los médicos ingleses de Jamaica usan el cocimiento de la corteza de la *A. inermis*, y otras especies de este género, como un buen febrífugo; se emplea tambien la misma corteza, y las almendras á la dósis de 1 á 5 decígr. como vermífugos y drásticos; peligrosos en su administracion.

La madera debe tener propiedades enérgicas, pues segun el mismo Dr. Rosado, sus emanaciones originan oftalmías, hecho que se verifica igualmente con otras especies de *Andira*, como lo ha observado Peckolt.

MÁCIAS. Flor de Mácias; Macis, Franc.; Mace, Ing. Con este nombre se conoce el falso arilo de la nuez moscada *Myristica moschata*, Thumberg; Miristíceas.

VG. En las Islas Molucas.

U. M. Estimulante carminativo, desusado.

MAGUEY MANSO. Metl, Mex.; *Agave potatorum*, Salm. et *A. salmiana*, Hort.; Amarilídeas.

* Véase «La Emulacion,» tom. III, pág. 239, y el pequeño tratado sobre el árbol conocido en Tabasco con el nombre de «Macallo,» por el Dr. G. Rosado.

MAG

P. U. Las hojas, raíces y sávia azucarada.

VG. En el Valle de México, en los Llanos de Apam, Tlaxcala, etc.

COM. Q. En las hojas del henequen, *Agave americana*, L., Lenoble encontró: aceite volátil acro, un principio gomo-resinoso, clorofila, celulosa, malato ácido de cal y otras sales. Probablemente las hojas del maguey mauso contienen principios análogos.

U. V. Las hojas son rubefacientes y aun opispásticas; parecen obrar bien contra el tétanos, en fricciones; * las raíces se usan como diuréticas, diaforéticas y antisifilíticas. (V. Aguamiel y pulque.)

U. IND. De las hojas se extrae un filamento llamado ixtle, que se usa para hacer cuerdas y tejidos diversos, y para fabricar papel.

MAGUEY MECO. *Agave lutea;* Amarilídeas.

VG. En la mesa central de la República.

U. V. El jugo extraido de las hojas, despues de asadas, sirve para hacer un jarabe que se emplea como pectoral.

MAÍZ. Tlaolli, Mex.; Dotha, Otomí; Maïs, Franc.; Indian corn, Ing.; *Zea mays*, L.; Gramíneas.

VG. En México, donde es cultivado, así como en otros países.

COM. Q. Los frutos contienen, segun la análisis de Polson, en 100 partes: 12.16 agua, 1.67 cenizas, 8.83 glúten particular (zeina), 54.37 almidon, 15.77 fibra vegetal, 4.50 materia grasa y 2.70 goma y azúcar. Este es el término medio de tres variedades del maíz cultivado en los Estados Unidos; además, Gorban encontró 1.50 por ciento de sulfato y fosfato de cal.

U. EC. Es la base de la alimentacion de la clase indígena.

U. M. Los estilos en infusion contra las afecciones de la vejiga; con los frutos se forma la papilla que se llama *atole*, y se emplea en lavativas contra la disenteria ó inflamaciones del recto.

MALVA. Mauve, Franc.; Mallow, Ing.; *Malva rotundifolia*, D. C., et *M. vitifolia*, Cav. Malváceas.

VG. Mesa central de México.

P. U. Las hojas.

C. FIS. La primera especie, que es la más usada en la Capital de la República, tiene las hojas cordado-orbiculares, de cinco lóbulos muy obtusos, olor herbáceo, sabor mucilaginoso. La segunda especie se distingue por sus hojas angulosas y agudas.

U. M. Emoliento.

MAMEY. Tezontzapotl, Mex.; *Lucuma Bomplandii*, Kunth; Sapóteas.

VG. En las regiones calientes y húmedas de la vertiente occidental de la cordillera de México.

Las almendras del mamey contienen ácido prúsico, y un aceite graso al que el vulgo atribuye la propiedad de hacer que nazca el pelo; la corteza del árbol es amarga y astringente.

* Véase «Gaceta Médica de México,» tomo XVII, pág. 68.

MAN

U. EC. El fruto, comestible.

MANÁ. Manne, Franc.; Manna, Ing.; *Manna*; Jugo concreto del *Fraxinus ornus*, L., y *F. rotundifolia*, Lam., etc. Árboles que pertenecen á la familia de las Oleáceas.

VG. En Italia.

C. FIS. Tres clases de esta droga se venden en el comercio:

1ª MANÁ CANELON Ó MANÁ LÁGRIMA, *Manna canellata*. Está en lágrimas ó fragmentos irregulares, por lo comun de algunos centímetros de longitud, afectando generalmente la forma de estalactitas; es poroso, ligero, quebradizo; de color blanquizco ó blanco amarilloso; de estructura cristalina ó granular; tiene sabor azucarado, contiene de 80 á 82 por ciento de manita.

2ª MANÁ EN SUERTE Ó MANÁ COMUN, *Manna communis*. Está compuesto de fragmentos ó lágrimas semejantes al anterior, mezclados con una sustancia morena, blanda y viscosa; tiene sabor dulce y algo nauseabundo. Llaman maná de Calabria ó Capacy al formado por lágrimas más puras y en mayor número, y de Sicilia ó Geracy á aquel del cual han sido separadas las mejores lágrimas.

3ª MANÁ GRASO. *Manna crassa*. Se encuentra en masas morenas, blandas, viscosas, con muy pocas lágrimas ó fragmentos y lleno de impurezas; su sabor es más nauseabundo que el del anterior.

El maná puro se disuelve en tres partes de agua fria y en su peso de agua hirviendo; se disuelve tambien en el alcohol hirviendo, pero por el enfriamiento lo abandona en parte bajo la forma cristalina.

El maná se altera pocos años despues de cosechado.

COM. Q. Contiene, segun Leuchtweiss, azúcar, manita, materia insoluble, resina, un ácido orgánico, materia nitrogenada y sales. Buignet ha encontrado tambien dextrina.

FALS. Le mezclan almidon, azúcar, glucosa, ó harina. Se reconoce el fraude, que consiste en el almidon ó la harina, por la coloracion azul que toman estas sustancias con el yodo. La glucosa, buscando el sulfato de cal que siempre la acompaña, ya que no es posible descubrirla directamente en el maná: para eso se emplean las sales solubles de barita. La azúcar de caña, tratando el maná con el ácido sulfúrico concentrado; en tal caso se colora en negro y desprende ácido sulfuroso.

Le mezclan tambien otros jugos azucarados de diversos vegetales, como el maná del Monte Sinaí, producido por el *Tamarix gallica*, el de Nueva Holanda que proviene del *Eucalyptus mannifera:* los caractéres ántes expuestos distinguen al verdadero maná de estos jugos; aunque respecto de algunos es cosa difícil por la analogía que presentan con aquel.

U. M. Laxante, usado con ventaja en la terapéutica infantil por su sabor poco desagradable, disuelto en leche. D. 15 á 60 gram.

MAN

MANGANESA. Óxido negro de manganeso, Peróxido de manganeso, Deutóxido de manganeso, Bióxido de manganeso, Magnesia negra, Pirolucita de los mineros; Peroxide de manganèse, Franc.; Blak oxide of manganese, Ing.; *Oxidum manganicum.*

Se encuentra en Coalcoman, en Tehuacan y otros puntos de la República. La más apreciada por su pureza es la de Hartz, lugar de Alemania; la hay tambien en Francia, Inglaterra, etc.

Se halla en la naturaleza cristalizada en prismas rectos romboidales, más generalmente en masas formadas de agujas dirigidas oblícuamente en todos sentidos, ó en masas amorfas y metaloides ú opacas: tambien se halla bajo la forma terrosa. La manganesa es negra, insípida, inodora y mancha los dedos. Calentada á una temperatura elevada, desprende oxígeno, lo mismo que cuando se trata con los ácidos enérgicos, excepto el clorhídrico que produce cloro.

U. Sirve para preparar el cloro; se emplea en la decoloracion de los aceites; entra en la composicion de varios esmaltes, de algunos vidrios y porcelanas.

ADULT. Como la manganesa tiene naturalmente mezcladas diversas sustancias que alteran su pureza, entre otras el carbonato de cal, óxido de fierro, sulfato de barita y materias terrosas, debe reconocerse la cantidad real de peróxido de manganeso que contiene; en el concepto de que 3.98 gram. de óxido puro, finamente pulverizado, producen cuando se tratan con 25 centím. cúbicos de ácido clorhídrico igualmente puro, un litro de cloro seco á 0° de temperatura y á la presion de 0.76.

La manganesa de Tehuacan, que es la que traen generalmente á México, y sobre todo la variedad terrosa, contiene gran cantidad de carbonato de cal y otras sustancias; por lo cual se prefiere la extranjera para los usos farmacéuticos ó industriales.

MANGO. Mangue, Fr; Indian mango tree, Ing.; *Mangnifera indica*, L.; Terebintáceas.

VG. Se cultiva en México y otros países.

P. U. La corteza de la raíz, las hojas, semillas y resina.

COM. Q. Avequin encontró en las semillas los principios siguientes: Albumina vegetal, ácido gálico, tanino, almidon, goma, materia grasa, resina verde, materia resinoide morena, extractivo, un principio colorante amarillo, leñoso y agua.

U. V. La corteza en las diarreas crónicas; las hojas contra la tos y el asma, y como odontálgicas; las semillas gozan la reputacion de antihelmínticas; la resina que fluye del tallo se usa como antisifilítica; los frutos en los catarros crónicos.

U. EC. El fruto es comestible; las semillas sirven para hacer tinta.

MANZANILLA DEL PAÍS. Manzanilla comun ó de Alemania; Castillantonaxihuitl, Mex.; Camomille commune, Franc.; German chamomile, Ing.; *Matricaria chamomilla*, L.; Compuestas.

MAR

VG. En México, donde es cultivada.

C. FIS. Hojas dos veces pinatipartidas, con los lóbulos lineares, enteros ó más comunmente divididos; invólucro con escamas oblongas, blanquizcas en su márgen; lígulas blancas más largas que el invólucro; flores amarillos; receptáculo convexo ó cónico; olor fuerte, particular; sabor amargo, desagradable.

COM. Q. Los principios activos de esta planta son: extractivo amargo y un aceite volátil azul que pasa al verde por los ácidos clorhídrico ó nítrico, y á rojo anaranjado por el sulfúrico.

U. M. Estimulante, antiespasmódica. D. Tisana por infusion 10 ó 12 capítulos para 1 litro de agua, ó de 2 á 5 gram. de los mismos, tambien en infusion caliente, para facilitar los vómitos; agua destilada 30 á 60 gram.; extracto 1 gram. á 1 gram. 50 centígr.; aceite esencial 1 á 5 gotas.

MANZANILLA ROMANA. Camomille romaine, Franc.; Roman chamomile, Ing.; *Anthemis nobilis*, L.; Compuestas.

VG. Cultivada en Europa.

P. U. Las flores.

C. FIS. Capítulos de un color blanco algo sucio, más anchos que largos; las flores de la circunferencia y las tres cuartas partes de las del centro, liguladas, lanceoladas, de vértice obtuso, reflejadas en la extremidad; las demas son pequeñas, tubulosas y poco aparentes; olor fragante y característico, sabor aromático y amargo.

COM. Q. Aceite volátil compuesto, segun Dumarzay, de angelato y valerato butílico y amílico, principio amargo, una resina, goma, pequeña cantidad de tanino, y sales. Schlender ha extraido un ácido volátil semejante, si no idéntico, al valeriánico. Posteriormente Pattone ha obtenido un alcaloide, la antemina, y un ácido orgánico, el ácido antémico.

SUST. Comunmente se sustituye con los capítulos semidobles del *Chrysanthemum parthenium*, Pers., y de la *Matricaria parthenoides*. Se distinguen porque estas plantas tienen sus capítulos globulosos y más pequeños que los de la manzanilla; las flores de la circunferencia son liguladas, ovales y no reflejadas; las del centro muy grandes, muy numerosas y muy largas; el olor es fuerte, penetrante y desagradable.

U. M. Tónica y febrífuga por su principio amargo; antidisentérica, y estimulante difusible por su principio aromático. D. Como la del país, que es preferible por ser más aromática y tenerse reciente.

MARAÑON. Acajou à pommes, Franc.; Cashew-nut, Ing.; *Anacardium occidentale*, L.; Terebintáceas.

VG. En la península de Yucatan.

P. U. Los pedúnculos, la goma y el fruto.

COM. Q. Hadler encontró en el jugo del pericarpio un ácido particular, el anacárdico, y un principio acro, el cardol.

U. V. Los pedúnculos como pectorales: á la goma que fluye de su corteza, le dan las

mismas aplicaciones que á la del mezquite; el jugo del pericarpio, que es excesivamente acre, para destruir las verrugas y como vesicante.

U. EC. La almendra es alimenticia; los pedúnculos se usan para hacer refrescos y conservas azucaradas.

MARAVILLA. Alzoyatic, Mex.; *Mirabilis dichotoma*, L.; Nictagíneas.

VG. Mesa central de México.

P. U. La raíz.

U. V. Drástica á la dósis de 8 á 10 gram. en polvo.

MARIHUANA. Rosa María; Chanvre indien, Franc.; Hemp, Ing.; *Cannabis indica*, L.;* Canabíneas.

VG. En los montes de Tlalpam y otros lugares de la República.

P. U. Las hojas.

C. FIS. Están compuestas de cinco á siete hojuelas lanceoladas y acuminadas, dentadas, color verde oscuro, olor viroso, sabor amargo y acre.

COM. Q. Segun Schlesinger, contiene sustancia amarga, clorofila, resina verde (canabina), materia colorante, extracto gomoso, extractivo, albumina, leñoso y sales. Segun Personne, el principio activo de la marihuana es un aceite esencial, formado por la mezcla de dos carburos de hidrógeno, uno líquido, llamado canabina, y otro sólido, que es un hidruro de canabina. La resina de marihuana no se usa en México.

U. M. Sedativa, hipnótica. D. Tintura 10 á 40 gotas; extracto de 5 á 30 centígr.

MARRUBIO. Marrube blanc, Franc.; Horehound, Ing.; *Marrubium vulgare*, L.; Labiadas.

VG. En la mesa central de la República y otros puntos.

P. U. Toda la planta.

COM. Q. Contiene aceite volátil, extractivo amargo, resina, tanino y leñoso.

U. M. Febrífuga, antiespasmódica, diurética y astringente. D. Extracto alcohólico de 10 centígr. á 1 gram. como febrífuga.

MASTUERZO. Capuchina; Pelonmexixquilitl, Pelonchili, Mex.; Capucen, Franc.; Indian cress, Ing.; *Tropæolum majus*, L.; Tropeoleas.

VG. Cultivado en México.

P. U. Toda la planta.

COM. Q. Segun Muller, contiene aceite volátil, aceite fijo, ácido tropeólico, azufre, albumina, resina blanda, resina dura, almidon, materia extractiva amarga, goma, tanino, clorofila, materia colorante, óxidos de fierro y de manganeso, sílice y diversas sales.

U. M. Estimulante. El jugo de las hojas se usa como antiescorbútico y la infusion de las flores como digestivo.

U. EC. Los botones encurtidos en vinagre como condimento, y las flores en ensalada.

MÁTICO. Achotlin en el Estado de Colima, Cordoncillo en el de Jalisco. Matico, Franc.; Matico, Ing.; *Arthante elongata*, Miquel; *Piper angustifolium*, R. P.; Piperáceas.

VG. En el territorio de Colima y en el Estado de Jalisco, segun Pérez,* de México, y en diversos puntos de la América del Sur.

P. U. Las hojas mezcladas con tallos ó inflorescencias.

C. FIS. La hojas que predominan en esta mezcla son lanceoladas, aguzadas, ligeramente alucnadas; en la superficie inferior se notan piecesitas prominentes separadas por surcos; en la inferior hay surcos separados por nervios prominentes y velludos; la cara superior de un verde oscuro, la inferior verde blanquizca; longitud de 7 á 15 centím.; latitud de 1 á 3; olor aromático, que recuerda el de la cubeba, la menta y el alcanfor; sabor, al principio nulo, despues amargo y acre.

COM. Q. Segun el Dr. Hodges, contiene aceite esencial, un principio amargo (la maticina), una resina blanda, materias colorantes amarilla y morena, clorofila, goma y algunas sales. Segun Wiegand, la maticina es una sal de potasa. Marcote ha encontrado en el mático un ácido particular llamado artáutico, y tanino.

Las propiedades medicinales parece se deben á la resina y á el aceite esencial.

SUST. Suele sustituirse el mático con la *Artanthe adunca*, Miq., se distingue porque sus hojas son más anchas y de bordes enteros, su cara superior ménos rugosa y la inferior casi lampiña.

U. M. Estimulante balsámico y astringente. D. Polvo de 4 á 8 gram.; en infusion 30 gram. para 1 litro de agua.

MAZATETES. Canónigos, Ucuares; *Valeriana toluccana*, D. C.; Valeriáneas.

VG. En los Estados de México y Michoacan, principalmente en los campos cultivados.

U. V. Los tubérculos de esta planta, que contienen en abundancia el ácido valeriánico, se usan lo mismo que la valeriana, y se les atribuyen por el vulgo propiedades especiales para la curacion de la hepatitis y otras afecciones del hígado.

MEJORANA Ó ALMORADUZ. Marjolaine, Franc.; Marjoram, Ing.; *Origanum majorana*, L.; Labiadas.

VG. Se cultiva en México.

P. U. Los ramos floridos.

COM. Q. Los principios importantes que contiene son, aceite esencial y tanino.

U. V. Estornutatorio.

U. EC. Se emplea como condimento.

SUST. En algunas localidades de la República se sustituye con la mejorana del país, *Salvia grandiflora*, Ettlinger, que tiene las mismas propiedades.

U. M. Estomacal, tónica, carminativa, y anticatarral.

MELILOTO. Corona de rey, Meliloto citrino, Trébol de caballo, Trébol oloroso; Mé-

* Algunos botánicos consideran esta planta como simple variedad del *Cannabis sativa*.

* Boletin de la Sociedad Mexicana de Geografía, 2ª época, tom. I.

lilot, Franc. ó Ing.; *Melilotus officinalis*, Lam.; Leguminosas.

Vg. En México y Europa.

P. u. Las hojas.

Com. q. Segun Zwenger, contiene cumarina combinada con el ácido melilótico ó cumárico y otras sustancias poco importantes.

U. Entra en la composicion del emplasto de meliloto.

MELON. Melon, Franc.; Musk melon, Ing.; *Cucumis melo*, L.; Cucurbitáceas.

Vg. Cultivado en la República y otros países.

P. u. La raíz y semillas.

Com. q. Las raíces del melon contienen, segun Forosiewor, cera, resina blanda, materia grasa, goma, almidon, resina, ácido péctico, materia extractiva, una sustancia morena, impropiamente llamada emetina; malato de potasa, cloruro de calcio, sulfato de potasa, fosfato de cal, nitrato y cloruro de magnesio, sílice.

Las semillas, entre otros principios, contienen aceite fijo, caseina y sales.

U. v. La raíz tiene propiedades eméticas, por lo que algunos la emplean como sucedánea de la ipecacuana: la emulsion de las semillas se usa como diurética y antiblenorrágica y el fruto como alimento; algunos le señalan propiedades diuréticas.

MEMBRILLO. Coignassier, Franc.; Quince, Ing.; *Pyrus cydonia*, L.; *Cydonia vulgaris*, Pers.; Rosáceas.

Vg. Cultivado en México.

P. u. Las semillas, el fruto y su jugo.

Com. q. Las primeras contienen un mucílago particular al que Percira llama cidonina. Segun Garot, una parte de semillas de membrillo comunica á mil partes de agua una consistencia parecida á la del jarabe.

U. El fruto como alimento, y su jugo, rico en ácido málico, se emplea como sucedáneo del de agraz.

U. m. El jugo astringente y estimulante; la infusion de las semillas emoliente.

MEZEREON. Bois gentil, Franc.; Common spurge olive, Ing.; *Daphne mezereum*, L.; Timeleáceas.

Vg. En el Sur de Europa.

P. u. La corteza.

C. fis. Se encuentra en el comercio en tiras flexibles y fibrosas, provistas de una capa suberosa, gris ó moreno-rojiza, que se desprende con facilidad; en la que proviene de las ramas jóvenes se notan cicatrices foliares; debajo de esta capa se encuentra otra de color verde en su parte externa y blanca y sedosa en la que corresponde á la madera. Esta corteza se divide fácilmente en el sentido longitudinal, pero no en el trasverso; su sabor es quemante y acre.

Com. q. Los principales principios que contiene, son: un glucosido particular llamado dafnina, una sustancia resinoide, materia colorante amarilla, y ácido málico. Martius ha extraido de los frutos del mismo arbusto un aceite graso, vesicante, que parece existir tambien en la corteza. El principio activo es la materia resinoide.

Sust. Se sustituye con la corteza del Torbisco, *Daphne gnidium*, L.; Ecorce de Garou, Franc. Se distingue por el color gris oscuro ó moreno de su capa suberosa, provista de numerosas cicatrices blancas, dispuestas con regularidad, y por sus rayos medulares más numerosos; sus propiedades son las mismas que las del mezereon, y su composicion química muy semejante.

U. m. Epispástico. En algunos países lo emplean como antisifilítico á la dósis de 5 á 25 centígr. en polvo, ó 5 para 1000 en infusion. En México no se emplea al interior.

MEZQUITE. Mezquitl, Mex.; Chucata, Tarasco. Se llaman así diversos árboles de la familia de las Leguminosas, principalmente el *Prosopis dulcis*, *P. microphyla*, H. B. K.; *P. juliflora*, D. C.

U. v. El extracto obtenido del cocimiento de las hojas, disuelto en agua, se usa con el nombre de bálsamo de mezquite, en colirio para algunas inflamaciones de los ojos. (V. Goma de mezquite.)

U. ec. Los frutos como alimento; por la fermentacion producen alcohol que se puede extraer industrialmente.

MICHOACAN. Tlallantlacacuitlapilli, Mex.; Tacuache, Puscua, Tarasco.; Mechoacan, Franc. ó Ing. Se da este nombre á la raíz que algunos creen proviene del *Batatas jalapa*, D. C., de las Convolvuláceas.

Vg. En el Estado de Michoacan.

C. fis. Se presenta en ruedas delgadas ó en trozos irregularmente globulosos, de grueso variable, sin corteza, de color blanco sucio, harinosos, inodoros, insípidos al principio, despues ligeramente acres, con algunas manchas morenas en la superficie exterior y puntos leñosos que provienen de las raicitas.

Com. q. Contiene, segun Oliva, una gran cantidad de fécula, que se conoce con el nombre de leche de Michoacan, y un principio aceitoso muy amargo.

U. m. Purgante drástico poco usado. D. Polvo 1 á 4 gram.

MIEL VIRGEN. Necutli, Quauhnecutli, Mex.; Tlaphi, Otomí; Techabcham, Huasteco; Miel, Franc.; Honey, Ing.; *Mel*.

Sustancia sacarina producida principalmente por la abeja *Apis mellifica*, L., insecto del órden de los Himenópteros, que se cria en México y otros muchos lugares del globo.

C. fis. Cuando es reciente la miel, se presenta líquida, aunque muy espesa; abandonada á sí misma y en reposo, se forma un sedimento cristalino y con el tiempo se convierte en una masa blanda y granulosa; su color es algunas veces blanco, más comunmente amarillosa y algunas ocasiones moreno ó rojizo; su olor es agradable y particular, algo variable, segun las flores cuya néctar han libado las abejas; su sabor muy dulce. Se disuelve fácilmente en el agua fria y con ménos facilidad en el alcohol.

Com. q. Contiene azúcar de uva; otra azúcar, cuya presencia no es constante, que

desvia á la derecha el plano de polarizacion de la luz; levulosa, un principio aromático, un ácido, cera, y segun Guibourt, una corta cantidad de manita.

ADULT. En México suelen adulterarla con agua: se reconoce este fraude en la mayor fluidez de la miel, y en que no se convierte en masa cuando se abandona al reposo.

La ingestion de la miel puede originar accidentes tóxicos, cuando las abejas han libado el néctar de algunas plantas venenosas, como la *Azalea pontica*, el *Aconitum napellus*, etc.

El vulgo usa tambien la miel que producen las abejas alazanas (V. Cera de Campeche), y la que encierran en su abdómen las hormigas busileras, llamadas tambien vinitos, *Myrmecocystus mexicanus;* esta es muy usada en algunas enfermedades de los ojos.

U. M. Laxante. D. 30 á 60 gram.

MIL EN RAMA. Ciento en rama, Plumajillo; Millefeuille, Franc.; Yarrow, Ing.; *Achillea millefolium*, L.; Compuestas.

VG. En el Valle de México, en el de Puebla y otras localidades.

P. U. Las flores y hojas.

COM. Q. Extractivo amargo, tanino, aceite volátil, ácido aquiléico, clorofila, celulosa y sales.

U. M. Tónico, aromático y astringente: poco usado.

MIRRA. Myrrhe, Franc.; Myrrh, Ing.; gomo-resina producida por el *Balsamodendron Ehrenbergianum*, O. Berg.; Terebintáceas.

VG. En Arabia y Abisinia.

C. FIS. La buena mirra se presenta en lágrimas de un volúmen variable, irregulares, rojizas, y como eflorescentes en su superficie, semitrasparentes, frágiles; su quebradura es brillante y como aceitosa; en las lágrimas gruesas se notan en esta quebradura estrías opacas, amarillosas y semicirculares; sabor acre y amargo, olor aromático y particular.

COM. Q. Segun Brandes, la mirra se compone: de aceite volátil 2.6, resina blanda 22.24, resina seca 5.56, goma soluble 54.38; goma insoluble 9.32, sales de base de potasa y de cal 1.36, impurezas 1.6.

ADULT. Por fraude mezclan á la mirra bedelio, gomas del Senegal, manglo (en México), y otras gomas ó gomo-resinas: el bedelio se reconoce por su sabor gomoso, y por su olor á trementina: las gomas se descubren por su insolubilidad en el alcohol, y porque al quemarlas producen olor empireumático. A las resinas ó gomo-resinas que le agregan, las maceran con tintura de mirra para darles olor, pero son fáciles de descubrirse por sus caractéres especiales.

Se reconoce que la mirra está pura, triturando partes iguales de dicha gomo-resina y de sal amoniaco: agregando á la mezcla 20 partes de agua, el polvo queda disuelto si es pura; si está falsificada, el líquido queda turbio y una parte de los polvos en suspension. Suele encontrarse tambien en el comercio falsa mirra, que es una especie de bedelio conocido con el nombre de *Mirra de la India*, y se distingue de la verdadera en que es de un color rojizo negruzco, olor casi nulo y sabor semejante al de la trementina, y en que su solucion alcohólica tratada por ácido nítrico da un precipitado amarilloso, produciendo el mismo ácido con la tintura de la verdadera mirra, color de rosa, que pasa primero al rojo y despues toma el de heces de vino.

U. M. Estimulante. D. El polvo de 6 centígramos á 1 gram.; la tintura 1 á 4 gram.

MIRTILLO. Mirtilo, Arandano comun; Airelle, Franc.; Common blue berry, Ing.; *Vaccinum myrtillus;* Vaccinieas.

VG. En Europa.

P. U. Los frutos.

C. FIS. Bayas globulosas, del grueso de un chícharo; color negro; superficie rugosa, con un boccl en la parte superior, formado por el limbo del cáliz; granos numerosos, pequeños, ovales, encerrados en cuatro ó cinco celdas; sabor dulce-acídulo y ligeramente astringente.

COM. Q. Los principios más importantes que contienen estas bayas, son: ácidos málico y cítrico; materia colorante roja que pasa al verde bajo la influencia de los álcalis, y al rojo vivo por los ácidos; glucosa, celulosa y sales diversas.

U. M. El Dr. M. S. Soriano, de México, los ha empleado con éxito al interior como astringentes en las diarreas, bajo la forma de jarabe; ó en polvo, á la dósis de 50 centígramos á 4 gram.

MISPATLE. Quimixpatli, Mex.; *Buddleia verticillata*, H. B. K.; Escrofulariáceas.

VG. En el Valle de México.

P. U. Las hojas, cuyo cocimiento se usa como vulnerario.

MONACILLO. *Hibiscus pentacarpus*, L.; Malváceas.

VG. Cultivado en México.

U. V. Impropiamente como emenagogo, puesto que es tan sólo emoliente. De la misma manera se usa el monacillo extranjero ó amarillo, *Sida picta*, Hoock.

MORAL BLANCO. Murier blanc, Franc.; Mul berry, Ing.; *Morus alba*, L.; Móreas.

VG. En China; se cultiva en México y otras partes.

COM. Q. Las hojas contienen, segun Lassaigne, agua 66.6, albumina 2.7, clorofila 1.4, materia azucarada incristalizable y materia amarga 1.5, mucílago colorido 8.1, malato de cal 2, resíduo leñoso 17.7.

U. IND. Se da la preferencia á las hojas de este moral para alimentar al gusano de seda.

MORAL NEGRO. Murier, Franc.; Mul berry, Ing.; *Morus nigra*, L.; Móreas.

VG. Cultivado en varios lugares de la República.

P. U. El fruto llamado mora.

COM. Q. Contiene mucílago, azúcar, ácidos málico y cítrico, albumina, pectina y un principio colorante.

U. EC. El fruto alimenticio; su jugo se emplea para hacer el arrope de moras.

MOSTAZA BLANCA. Moutarde blanche, Franc.; White mustard, Ing.; *Sinapis alba*, L.; *Brassica alba*, Hoooker; Crucíferas.

VG. Cultivada en Europa.

P. U. Las semillas.

C. FIS. Más grandes que las de la mostaza negra, arredondado-elípticas, amarillas, superficie ligeramente rugosa, el ombligo cerca de una de las extremidades; olor nulo y sabor picante.

COM. Q. Los principios más importantes que contiene, son: sinalbina, que segun las observaciones de Will, está formada de sulfocianato de acrinila, de sulfato de sinapina, y de azúcar, mirosina, aceite graso, sustancias albuminoides y sales minerales; el principio activo es el sulfocianato de acrinila, que se forma por la accion de la mirosina sobre la sinalbina en presencia del agua á la temperatura ordinaria. Una temperatura elevada, así como el alcohol y los ácidos, se oponen á la reaccion.

U. M. Estimulante. Las semillas enteras á la dósis de 30 gram. se ministran como ligero purgante; el uso prolongado puede traer inconvenientes.

MOSTAZA NEGRA. Moutarde noire, Fr.; Black mustard, Ing.; *Sinapis nigra*, L.; *Brassica nigra*, Koch.; Crucíferas.

VG. Cultivada en México.

P. U. Las semillas.

C. FIS. Pequeñas, redondas, rugosas; episperma rojo oscuro, generalmente provisto de una cubierta cretácea; almendra amarilla, olor nulo; pero cuando al polvo se le agrega una poca de agua se desarrolla un olor fuerte y penetrante que excita el lagrimeo; sabor caliente y picante pero fugaz.

COM. Q. Contienen, segun diversos análisis, aceite fijo, albumina, goma, materia colorante, una sustancia nacarada, ácido sulfosinápico, sinapisina, mironato de potasa llamado tambien sinigrina y mirosina.

La esencia de mostaza ó sulfocianuro de alila, no preexiste en los granos, sino que se forma por la accion de la mirosina sobre el mironato de potasa, bajo la influencia del agua: una temperatura elevada, así como el alcohol, los ácidos y los álcalis impiden la reaccion.

Ludwig y Lange han observado que existe además una sal ácida de un alcaloide nitrógeno-sulfurado, que produce igualmente este aceite esencial, bajo la influencia de la mirosina.

Berthelot y Luca han obtenido artificialmente la esencia de mostaza por la accion del yoduro de propionila y el sulfocianuro de potasio.

FALS. En México le mezclan semilla de nabo. *Brassica napus oleifera*. Se conoce el fraude, porque estos granos son más grandes y ménos rugosos que los de la mostaza, y su sabor, aunque un poco acre, no es picante.

U. M. Estimulante al interior. La cataplasma es revulsiva, rubefaciente y vejigatoria en ciertas personas. D. 1 á 2 gram. el polvo al interior; la tintura y la esencia sólo se usan al exterior.

MUÉRDAGO. Mal ojo, Visco, Liga, Viscocercino; Quauhtzictli, Mex.; Toxi (en Sonora) *Loranthus calyculatus*, D. C.; Loranthaceas.

Las hojas se usan como succedáneas del muérdago europeo, *Viscum album*, L.; que pertenece á la misma familia, y llaman en frances Gui.

U. M. Las hojas y flores en decocclon, como resolutivas y vulnerarias.

U. EC. El agua destilada es un buen cosmético.

MUITLE. Moitli, Muicle, Moytli;* *Scricographis mohuitli*, D. C.; Acantáceas.

VG. En Jalapa, y se cultiva en diversas partes de la República.

P. U. Las hojas.

COM. Q. Se ha extraido una materia colorante amorfa, inodora, casi insípida, de un color azul muy oscuro, que es muy soluble en el agua; sus reacciones se asemejan á las del tornasol, al que es superior como tinte.

U. V. Estimulante; la infusion goza de gran reputacion como antidisentérica.

MUSGO DE CÓRCEGA. Coralina de Córcega, Helmintocorton; Mousse de Corce, Franc.; Corsican moss, Ing.; *Muscus marinus*.

El musgo de Córcega es una mezcla de diversas algas; las principales son la *Gigartina helminthocorton*, Lamrk., *Fucus helminthocorton*, L., los *F. purpuraceus* y *F. plumosus*, la *Coralina officinalis*, etc.

VG. En las costas de Córcega.

C. FIS. Los de la *Gigartina helminthocorton*, que es la predominante, son fibrillas que llevan en su base granitos de arena sobre los que están insertadas: cada fibra se bifurca en dos ramas que á su vez se bifurcan tambien; color gris rojizo sucio exteriormente y blancas en su interior; duras cuando se conservan en un lugar seco, flexibles cuando han estado en la humedad; olor de marisco, fuerte y desagradable; sabor salado.

COM. Q. Segun Bouvier, contiene gelatina vegetal 60.2, esqueleto vegetal 11.0, sulfato de cal 11.2, sal marina 9.2, carbonato de cal 7.5, fierro, magnesia y fosfato de cal 1.7, vestigios de yodo.

U. M. Vermífugo, fundente. D. Polvo 2 á 10 gram.; cocimiento 10 á 15 gram. para 500 de agua.

NABO. Navet, Franc.; Turnip, Ing.; *Brassica napus*, L.; Crucíferas.

VG. Se cultiva en México y otros países.

P. U. La raíz.

U. V. Como pectoral.

U. EC. Alimenticio.

NARANJO AGRIO. Bigaradier, Franc.; Bitter orange, Ing. La flor: Azahar; Fleur d'orange, Franc.; Orange flowers, Ing. El pericarpio, Curazao; Ecorce d'orange, Fr.;

* Lo que llaman Moitli en Guadalajara, es el *Sarothecca salviæflora*, D. C. Con el mismo nombre vulgar se conoce el *Anisacanthus virgularis*.

Orange peel, Ing.; *Citrus vulgaris*, Risso; Auranciáceas.

VG. Cultivado en México.

P. U. Las hojas, flores, pericarpio y jugo del fruto.

COM. Q. Las hojas contienen aceite esencial, materia extractiva, tanino, clorofila, etc.; las flores una esencia llamada neroli, materia amarga, una sustancia amarilla soluble en el agua, goma, albumina, acetato de cal, ácido acético y sales. En el pericarpio existe en abundancia aceite esencial distinto del neroli, y Lebreton descubrió una sustancia cristalina llamada hesperidina. En el jugo del fruto se encuentran goma, azúcar, pectina, albumina y ácidos málico y cítrico.

No deben emplearse como succedáneas de la naranja amarga el pericarpio y jugo de la naranja dulce, *Citrus aurantium*, L.

U. M. Las hojas y flores antiespasmódicas; la corteza del fruto tónica amarga y el jugo de éste temperante. D. 3 á 4 gram. de hojas ó de flores en infusion para 1 litro de agua; agua destilada 10 á 30 gram.; esencia 2 á 5 gotas; tintura de las cortezas del fruto 5 á 10 gram.

NINFA. Pan-caliente; Chumbacuari, Tarasco; Nenuphar, Franc.; Water lily, Ing.; *Nymphæa odorata*, Ait.; Ninfáceas.

VG. En las aguas dulces del Valle de México y en otros lugares de América.

P. U. Los tubérculos, llamados vulgarmente *Cabeza de negro*.

COM. Q. Los de la *N. alba*, L., contienen, segun Morin, almidon, mucílago, tanino y ácido gálico, materia végeto-animal, resina, materia grasa, ácido tártrico, azúcar y sales. Probablemente la especie de México contiene principios análogos.

U. V. Como astringentes.

U. EC. Alimenticios.

NOGAL. Noyer, Franc.; Common walnut-tree, Ing.; *Juglans regia*, L.; Yuglándeas.

VG. En Persia, y se cultiva en México y otros países.

P. U. Las hojas, mesocarpio y almendra.

C. FIS. Hojas imparipinadas, de 7 á 9 hojuelas, las terminales un poco más grandes, ovales ú oblongas, enteras y sinuosas; nervios medianos, gruesos, los secundarios encorvados; venas numerosas, formando una redecilla muy aparente. En la axila de los nervios secundarios de las hojuelas jóvenes, se notan hacecillos de pelos, las adultas son completamente lampiñas: olor aromático *sui generis*, sabor amargo y algo astringente.

El mesocarpio, de color verde cuando es fresco, pasa al moreno negruzco por el contacto del aire: su sabor es excesivamente amargo y astringente.

COM. Q. Los principios activos que contienen las hojas, son, un alcaloide llamado *yuglandina*, tanino, y una sustancia aromática. El mesocarpio contiene, segun Braconnot, almidon, clorofila, ácidos málico y cítrico, tanino, una sustancia amarga y acre, y sales diversas. Vogel y Reischauer han extraido además un principio amarillo cristalizable, llamado *nucina*.

U. M. Las hojas, al interior, como antiescrofulosas. D. Infusion 20 para 1000 de agua; extracto de 2 á 10 centíg. El mesocarpio se usa como tónico astringente y antisifilítico: D. Infusion de 8 á 20 para 1000 de agua; extracto de 2 á 30 centíg. Al exterior en la pústula maligna se le ha atribuido al polvo de las hojas una accion especial para curarla, pero no parece haber hasta hoy hechos que lo confirmen.

U. IND. La almendra para la extraccion del aceite.

NOPALILLO. *Opuntia nopalillo*, Karwins; Cactoideas.

VG. En la mesa central de la República Mexicana.

U. V. La raíz al interior, en infusion contra la disenteria, la diarrea, la hemoptísis y las metrorragias.

NUEZ MOSCADA. Nuez moscada hembra, Nuez moscada de las Molucas; Muscade, Franc.; Nut meg, Ing.

Almendras del *Myristica moschata*, Thumberg, *M. fragans*, Houttuyn, de la familia de las Miristicáceas, que vegeta en las islas Molucas y se cultiva en Sumatra, Java, Cayena, etc.

C. FIS. Es de forma oval arredondada, con las extremidades obtusas, del tamaño de una nuez encarcelada; su superficie presenta muchos surcos vermiculares, que son de color gris blanquizco, siendo el de las partes prominentes gris rojizo; es untuosa al tacto, dura, pero se deja cortar con un cuchillo: interiormente tambien es gris con jaspes rojos; su olor fuerte, aromático y agradable; su sabor aceitoso, caliente y acre.

Se deben escoger las nueces moscadas grandes, pesadas, aceitosas y no picadas por los insectos, accidente á que están muy expuestas.

La que proviene de Cayena, de dimensiones más pequeñas y ménos aceitosa, debe desecharse.

Se encuentra tambien en el comercio otra especie llamada nuez moscada macho ó larga, que proviene de la *Myristica tomentosa*, Thumb., y se distingue por su forma elíptica, su superficie lisa y su color gris uniforme; es ménos aceitosa y aromática que la redonda, y por eso no debe usarse en las preparaciones farmacéuticas.

La nuez moscada cede al alcohol y al éter sus principios activos.

COM. Q. Bonastre encontró en 500 partes, 120 de una sustancia blanca, aceitosa é insoluble, 38 de aceite colorido, 30 de aceite volátil, formado de un carburo de hidrógeno y un principio oxigenado llamado miristicol, 4 de ácido miristico, 12 de fécula, 6 de goma, 270 de leñoso y 20 de pérdida.

FALS. Acostumbran hacer perforaciones á estas almendras, con el objeto de extraerles gran parte de su esencia por medio de la destilacion; en seguida tapan esos agujeros

con polvo de la misma nuez y la entregan al comercio. La ligereza que presentan las nueces á que se ha hecho esta operacion y un exámen atento de ellas, descubren el fraude.

U. M. Estimulante general. D. Polvo 50 centíg. á 2 gram.; aceite esencial 2 á 4 gotas en pocion.

NUEZ VÓMICA. Mata-perros; Noix vomique, Franc.; Poison nut, Ing.; *Nux vomica.*

Semillas del *Strychnos nux vomica*, L., de la familia de las Loganiáceas, que vegeta en las Indias Orientales, Malabar, Cochinchina y otros lugares del Asia.

C. FIS. Estas semillas son orbiculares, deprimidas, grises, de aspecto aterciopelado; la almendra es muy dura, córnea y difícil de pulverizar; olor nulo, sabor muy amargo.

COM. Q. Pelletier y Caventou descubrieron en la nuez vómica dos alcalóides, la estricnina y la brucina unidas al ácido igasúrico; una materia colorante amarilla, aceite concreto, goma, almidon, basorina y una pequeña cantidad de cera. Maisch encontró además, fosfatos terrosos; Denoi halló otro alcalóide, la igasurina, y Schutzenberger nueve alcalóides de distinta composicion y que parecen provenir de la oxidacion de la brucina bajo la influencia de las fuerzas vitales. El alcohol es el vehículo que disuelve mejor los principios activos de esta semilla.

U. M. A pequeñas dósis es un amargo tónico; á más altas tetánico. D. Polvo 2 á 20 centígr.; extracto 2 á 5 centígr. y más progresivamente; tintura 50 centígr. á 2 gram.

INC. y CONTRAV. V. Estricnina.

ÑAMOLE. Mazorquilla, Jabonera, Amole amargo; Epinard des Indes, Franc.; Poke, Ing.; *Phytolacca decandra* L.; Fitolaccaceas.

VG. En el Valle de México y otros puntos análogos de la República.

P. U. Los frutos y las raíces.

COM. Q. Los primeros contienen un principio colorante rojo, y bastante cantidad de azúcar para producir alcohol por la fermentacion. La raíz, segun la análisis de Donnelly, contiene ácido tánico, almidon, goma, azúcar, resina, un aceite fijo y sales. Por la incineracion la planta deja, segun la análisis de Braconnot, cenizas que contienen 42 por ciento de potasa.

U. V. La tintura preparada con las bayas de ñamole, contra el reumatismo.

U. EC. Las hojas tiernas como alimento.

U. M. Las hojas, las bayas, así como la raíz, son purgantes; esta última es un drástico violento, cuya accion varia segun la época de la cosecha, terreno en que ha vegetado, etc.

OCUJE DE LA HABANA. Calaba ó galba, Bálsamo de María; * Baume de Marie, Franc. Se llama así la resina producida por el *Calophyllum Calaba*, Jac.; Gutíferas. Árbol que vegeta en la Isla de Cuba y otras de las Antillas.

* Se da tambien el nombre de bálsamo de María al producto resinoso del *Calophyllum tacamahaca*, Willd., *C. mariæ*, Planchon y Triana.

U. V. Como vulneraria; se le atribuye tambien la propiedad de *curar* las hernias.

OJO DE GALLO. *Sanritalia procumbens*, D. C.; Compuestas.

VG. En los alrededores de México y otros puntos.

U. V. La infusion de la planta, en las indigestiones.

OJO DE VENADO. Ojo de borrico, Ojo de buey, Pica-pica del Perú; Gros pois pouilleux, Franc.; *Mucuna urens*, D. C.; *Dolichos urens*, L.; Leguminosas.

VG. En las regiones calientes y húmedas de la vertiente occidental de la cordillera de México.

U. V. Los pelos rígidos que cubren al fruto, como antihelmínticos al interior; exteriormente como rubefacientes.

La pica-pica, *Mucuna pruriens*, D. C.; *Dolichos pruriens*, L., se usa de la misma manera.

OLIVO. Aceituno; Olivier, Franc.; Olive tree, Ing.; *Olea Europæa*, L.; Jazmíneas.

VG. En Asia; se cultiva en México y otros países.

P. U. Las hojas, cortezas, frutos y resina.

U. V. El cocimiento de las hojas y cortezas, como febrífugo.

U. IND. La resina en la perfumería, y para fabricar lacre; los frutos para la extraccion del aceite.

OMBLIGO DE VÉNUS. Sombrerillo de agua; *Hydrocotyle umbellata*, L., Umbelíferas.

VG. En las aguas dulces del Valle de México.

P. U. El jugo y la raíz.

U. V. El primero como emético; la segunda en algunas afecciones del hígado.

Tal vez tenga las propiedades de la *Hydrocotyle asiatica.*

OPIO. Opium, Franc. é Ing.; *Opium.* Jugo concreto obtenido por incisiones hechas en las cápsulas del *Papaver somniferum*, L.: Papaveráceas.

Planta cultivada en Egipto, Turquía Asiática, Persia y otros lugares.

Se distinguen varias clases de opio; las principales son:

1ª OPIO DE ESMIRNA. Masas irregulares, comunmente soldadas varias en una sola, cubiertas con hojas de amapola y frutos rojizos de *Rumex;* consistencia blanda, color moreno claro, que se oscurece por la accion del aire: examinada con un lente la estructura de esta clase de opio, se ve que se halla formado por la reunion de lágrimas pequeñas y aglutinadas, como las del sagapeno; olor fuerte y viroso, sabor amargo y acre; exponiéndole al aire se seca. El opio seco produce, segun Guibourt, 56 por 100 de su peso de extracto acuoso purificado, y 13.57 por 100 de morfina cristalizada; el blando sólo da 12.40 por 100 de este alcalóide.

2ª OPIO DE CONSTANTINOPLA. Se conocen dos variedades de esta clase:

Primera, en bolas. Masas aisladas más ó ménos voluminosas, de 250 á 350 gram. de peso ó algo ménos, cubiertas con una hoja casi entera de amapola; los demas carac-

téres son iguales á los del opio de Esmirna.

Guibourt ha obtenido 51.88 por 100 de extracto acuoso purificado, y 10.9, 14.23 y hasta 15.72 por 100 de morfina cristalizada.

Segunda, en panecitos. Panes muy regulares, de forma lenticular, de 80 á 90 gram. de peso, cubiertos tambien con una hoja de amapola; olor semejante á los anteriores, pero más débil; contiene de 7 á 8 por 100 de morfina cristalizada.

3.ª OPIO DE EGIPTO. Panes orbiculares, comprimidos, muy regulares, de superficie limpia, ofreciendo las impresiones de las hojas con que fueron cubiertos; color semejante al del aloes hepático; no se oscurece por la accion del aire, pero se ablanda en lugar de desecarse; olor más débil que el de los anteriores; consistencia dura; fractura concóide con lustre ceroso; masa homogénea sin la menor apariencia de lágrimas. Segun Merck, no contiene más que 6 ó 7 por 100 de morfina, y algunas veces ménos.

Los opios de la India, de Persia, etc., no se encuentran en el comercio de México.

El opio cede al agua, al alcohol y á la generalidad de los ácidos diluidos, sus principios activos.

COM. Q. Segun las análisis de Derosne, Sertuerner, Robiquet, Wittstein, etc., el opio contiene morfina, meta-morfina, narcotina, codeina, para-morfina ó tebaina; papaverina, opianina, narceina, meconina, porfiroxina; ácidos mecónico y sulfúrico, un ácido particular, materia extractiva, goma, basorina; un cuerpo resinoso nitrogenado, aceite fijo, una sustancia semejante á la goma elástica; un principio volátil, leñoso, ácido acético, sulfato de cal, sulfato de potasa, alúmina y fierro. La pseudo-morfina de Pelletier parece que es un principio accidental. Hem ha extraido además, meconidina, laudanina, codamina, lantopina, criptopina, protopina, laudanosina y la hidrocotárnina.

El farmacéutico debe valorizar la cantidad de morfina que contenga el opio, ántes de emplearlo para las diversas preparaciones. El procedimiento siguiente se usa con más generalidad.

Se toman 15 gram. del opio que se va á examinar, se despedaza en pequeños fragmentos y se trata en un mortero con 60 gr. de alcohol á 71°, se cuela con expresion, se trata el resíduo con 40 gram. de alcohol al mismo grado, se reunen los líquidos, se ponen en un frasco de boca ancha, adicionándoles 4 gram. de amoniaco á 22° de Cartier, y se abandona la mezcla por 24 horas. Despues de este tiempo se encuentran la morfina y la narcotina cristalizadas; se les recoge y lava con agua para separarles el meconato de amoniaco y otras sustancias que puedan contener; se tratan en seguida con el éter sulfúrico que disuelve la narcotina; se separa el líquido, y al resíduo se le pone alcohol á 90° ó hirviendo. Hecha la disolucion, se filtra y luego se evapora para que la morfina cristalice, se pone á secar ésta y

se pesa. Todo opio que produzca ménos de 10 por 100 de morfina debe desecharse.

FALS. El precio elevado del opio hace que frecuentemente lo falsifiquen con multitud de sustancias, como arena, resinas, extractos, etc.; otras veces le separan la morfina y despues lo entregan al comercio. Valorizando, como ántes se ha dicho, la cantidad de morfina, evitará al farmacéutico ser engañado.

Debe desecharse todo opio de color negruzco, de olor débil ó empireumático ó de moho, los que sean viscosos ó grasos al tacto, de fractura opaca, de textura heterogénea, que colore la saliva en moreno oscuro ó que produzca con el agua una solucion viscosa.

U. M. Narcótico, tipo de esta clase de medicamentos. Poco ó nada usado al estado bruto, pues siempre se administra bajo cualquiera de sus preparaciones farmacéuticas ó se dan sus alcalóides. D. Extracto 1 á 5 centígr. y más progresivamente; tintura alcohólica 5 á 40 gotas tambien progresivamente; tintura del extracto de 1 á 12 gotas.

ANT. y CONTRAV. (V. Morfina.)

OPOPONACO. Opopanax, Franc. ó Ing.; gomo-resina producida por el *Opopanax chironium*, D. C.; Umbelíferas.

VG. En el Levante.

Poco usado en farmacia.

ORÉGANO. Origan, Franc.; Common marjoram, Ing.; *Origanum vulgare*, L.; Labiadas.

VG. Es cultivado en Europa y en México.

P. U. Las hojas, que son ricas en aceite esencial.

U. EC. Como condimento. Es un buen pasto, y las flores dan un tinte rojo púrpura.

SUST. En México se usa en lugar de esta planta el orégano del país ó de Tehuacan, *Lippia origanoides*, H. B. K., familia de las Verbenáceas: parece tener las mismas propiedades que el orégano europeo.

U. M. Estimulante difusible y emenagogo.

OREJA DE BURRO. *Echeverria coccinea*, D. C.; Crasuláceas.

VG. En los montes que circundan el Valle de México.

U. V. Las hojas frescas, como emolientes. A la orejita llamada tambien conchitas (*Echeverria pulverulenta*, D. C.), tan comun en los jardines, se le dan los mismos usos.

OROZUZ. Palo dulce, Regaliz; Réglisse, Franc.; Lignorice root, Ing.; *Liquiritia*, Lat.; *Glycyrrhiza glabra*, L.; Leguminosas.

VG. En el Sur de Europa, en Siria y Persia.

P. U. La rizoma.

C. FIS. Se presenta en fragmentos largos, cilíndricos, del grueso de un dedo poco más ó ménos, rugosos y morenos exteriormente, amarillos en su interior; olor nulo, sabor dulce y ligeramente acre.

Se prefiere el que tiene un color amarillo claro y un sabor más azucarado, desechándose las raíces de color bermejo y las muy delgadas.

COM. Q. Segun Robiquet, contiene almidon, albumina, leñoso; fosfatos y malatos

de cal y de magnesia, aceite resinoso acre, un principio azucarado particular llamado glicirrizina; esparragina y tanino.

U. M. Se reputa expectorante. D. 10 á 15 gram. para un litro de agua en cocimiento, como tisana; extracto de 15 á 30 gram.

ORTIGA. Dominguilla, Soliman; Grande ortie, ortie dioïque, Franc.; Common nettle, Ing.; *Urtica dioica*, L.; Urtíceas.

VG. En el Valle de México.

P. U. Las hojas.

U. V. El cocimiento de éstas contra las metrorragias.

U. M. Urticante al estado fresco.

PALO DEL BRASIL. Hoitzquahuitl, Mex.; Curuqua, Tar.; Bois de Brésil, Franc.; Brasilwood, Ing.; *Cæsalpinia echinata*, Lam.; Leguminosas.

VG. En las regiones calientes y húmedas de la República.

P. U. La madera.

COM. Q. Contiene principios tánicos y una materia colorante llamada brasilina.

U. M. ó IND. Como astringente y como tinte.

Se emplea tambien como succedánea de las de Fernambuco y Santa Marta.

PALO DE CAMPECHE. Palo de tinte; Bois de Campeche, Franc.; Logwood, Ing.; *Hæmatoxylum Campechianum*, L.; Leguminosas.

VG. En Yucatan y otros lugares de la República.

P. U. La madera.

COM. Q. Contiene leñoso, materia colorante ó hematoxilina, una sustancia particular unida con la anterior, materia nitrogenada, aceite volátil, materia resinosa, ácido acético, sales, óxidos aluminoso, férrico y mangánico.

U. V. El cocimiento como astringente en las diarreas crónicas; las hojas y semillas como condimento.

U. IND. La madera como tinte.

PALO DEL MUERTO. Palo bobo; Micaquahuitl, Mex.; *Ipomœa murucoides*, H. B.; Convolvuláceas.

VG. En el Valle de México, Tenango, etc.

P. U. Los tallos y ramas.

COM. Q. Contienen una gomo-resina que fluye cuando se hacen incisiones á la corteza, y además, segun J. de la L. Gómez, de México, tanino, goma, azúcar, materia colorante roja, y un principio blanco, de aspecto cristalino, soluble en el éter y el cloroformo, de olor aromático y semejante al que exhala la flor de la planta.

U. V. El cocimiento en baños contra la parálisis. Se usa de la misma manera el Cazahuate *Ipomœa arborea*, H. B., que abunda en el interior de la República.

PALO MULATO DE MÉXICO.* *Xantoxylum pentanome*, D. C.; Rutáceas.

VG. Valle de México.

P. U. Los leños.

C. FIS. Trozos de dimensiones variables; corteza gruesa, dura, cubierta de una epidermis amarillenta, poco adherente; debajo de ésta se encuentra una peridermis verdoso-ceniciena en sus capas superficiales, y rojo-moreno en las profundas; quebradura trasversa designal, notándose en ella líneas de color rojizo, que alternan con otras blancas y más gruesas; el líber es blanco cretáceo; olor nulo; sabor, despues de un rato de masticacion, picante y acre. La madera es blanca amarillenta, de textura grosera.

COM. Q. Contiene, segun Mendez, de México, sustancia resinosa, tanino, materia colorante, una sustancia parecida á la saponina, glucosa, goma, materia extractiva, un cuerpo cristalizado azoado, soluble en el alcohol y el cloroformo, que probablemente es un alcalóide.

U. V. Como tónicos, estimulantes y antisifilíticos. En Veracruz se prescribe en infusion contra el vómito prieto.

PAPA. Patata; Pomme de terre, Parmentière, Fran.; Potatoés, Ing.; *Solanum tuberosum*, L.; Solanáceas.

P. U. Los tubérculos.

VG. En América, y es cultivada en otros países.

COM. Q. Las papas contienen generalmente 0.75 de agua, 0.16 de fécula y 00.9 de parenquima; pero estas cantidades cambian en cada variedad. En 47 variedades, Vauquelin encontró que 11 contenian desde un quinto hasta un cuarto de su peso de almidon, y que sólo 2 encerraban un octavo. Por la desecacion 11 han disminuido dos tercios, y eran justamente las que contenian más almidon, 2 han perdido tres cuartas partes, y 6 cerca de cuatro quintos.

La cantidad de las partes solubles se eleva en el jugo de la papa á dos ó tres centésimos de la masa; y consiste, con la indicacion respectiva de su peso, en 0.007 de albumina colorida; 0.012 de citrato de cal; 0.001 de esparragina; de 0.004 á 0.005 de una materia animal particular, y por último, una pequeña cantidad de resina amarga, aromática y cristalina, fosfato de cal y de potasa, citrato de esta base y ácido cítrico; contienen tambien azúcar.

U. EC. Alimenticia. Debe abandonarse como dañosa la que se encuentre atacada del *Botrytis infectans* de Montagne, ó que esté germinada.

U. M. Emoliente.

PAPAYO. Put, Maya; Papayer, Fr.; Melon tree, Ing.; *Carica papaya*, L.; Papayáceas.

VG. En Yucatan, Córdoba, Estado de Puebla y otros lugares calientes y húmedos de México y de otros países.

P. U. El jugo, la raíz, hojas y semillas.

COM. Q. El jugo del fruto verde contiene una sustancia semejante al caoutchouc, materia grasa, resina blanda, resina morena, albumina, extractivo amargo, ácido málico, pectina, sales diversas, agua y un fermento particular semejante á la pepsina, llamado por Wurtz papaina.

U. M. El jugo fué recomendado por la pri-

* V. «Tésis para el exámen profesional, por Fernando Mendez Estrada.

mera vez, para curar la dispepsia, por el mexicano D. José Font.* Las observaciones de Wurtz han demostrado que la papaina digiere perfectamente las sustancias albuminoides; una cucharadita del mismo jugo, obra como vermicida.

Las raíces, hojas y semillas, parece que gozan de la misma propiedad. Con el jugo de la fruta madura se hace un jarabe, que se emplea para curar las bronquitis.

U. EC. Los frutos como alimento; las hojas para lavar la ropa.

PARIETARIA. Pariétaire, Franc.; Pellitory wall, Ing.; *Parietaria officinalis*, L.; Urtíceas.

VG. En los alrededores de México y otros puntos.

P. U. Las hojas y tallos.

U. M. Diurética. D. Infusion 5 á 14 gram. para 1 litro de agua; extracto 1 á 6 gram.

PASAS. Raisins secs, Fran.; Raisins, Ing.; *Uræ passæ*. Frutos secos de la parra. *Vitis vinifera*, L.; Ampelídeas.

VG. La vid se cultiva en México y en diversas partes del mundo.

C. FIS. Se encuentran en el comercio diversas clases de pasas, pero las mejores son las llamadas de Málaga, caracterizadas por encontrarse en racimos enteros, cuyos pedúnculos son angulosos y amarillo-rojizos; tienen de 24 á 27 milím. de largo y de 15 á 17 de ancho; su color es violáceo y su superficie glauca, excepto en los puntos prominentes, que son brillantes y rojizos; son bastante trasparentes para dejar ver, cuando se interponen entre el ojo y la luz, las dos semillas que encierran.

COM. Q. Contienen azúcar de uva, ácidos tártrico, málico, racémico, celulosa, etc.

U. M. Emoliente, y su cocimiento usado como pectoral.

PEONÍA DEL PAÍS. Tulillo, Juncia redonda; Tolpatli, Mex.; Souchet rond, Fran.; Round cyperus, Ing.; Tubérculos del *Cyperus rotundus*, L.; Ciperáceas.

VG. En diversos lugares pantanosos de México y de otros puntos.

U. V. Se usa, indebidamente, como succedánea de la peonía verdadera.

PEONÍA VERDADERA. Pivoine, Franc.; Peony, Ing.; *Pæonia officinalis*, L.; Ranunculáceas.

VG. Originaria de Europa y cultivada en los jardines.

P. U. La raíz y las semillas; en México casi desusadas.

U. M. Se ha empleado como antiespasmódica á la dósis de 30 centígr. á 2 gram. Hoy suele usarse alguna vez entre la gente vulgar contra las convulsiones en los niños.

PEREJIL. Persil, Franc.; Parsley, Ing.; *Apium petroselinum*, L.; Umbelíferas.

VG. Se cultiva en México y otros lugares.

P. U. La raíz y las hojas.

C. FIS. La raíz fusiforme, de uno y medio centím. ó más de diámetro, exteriormente

* Véase «Apuntes sobre las plantas de Yucatan,» por Joaquin y Juan Dondé. Mérida, 1874.

gris amarillosa y arrugada, meditulio amarillo; olor débil, agradable; sabor semejante al de la zanahoria y ligeramente acre. Con el tiempo pierde sus propiedades.

COM. Q. Todas las partes del perejil contienen un aceite volátil, y en las herbáceas encontró Braconnot además una sustancia gelatinosa, semejante al ácido péctico, á la que nombró apina. Joret y Homolle han encontrado en el fruto un aceite volátil, una materia grasa cristalizable, pectina, clorofila, tanino, materia colorante extractiva, leñoso, sales diversas y un principio particular que es el *apiol*.

U. Las hojas como condimento, y tambien, por algunos oculistas, en cataplasmas contra las inflamaciones de la conjuntiva.

U. M. Diurética la raíz; las hojas estimulantes, antiperiódicas y emenagogas. D. El polvo de las hojas de 1 á 4 gram.; las mismas en infusion para tisana, 15 á 30 gram. para 1 litro de agua.

PERITRE DE ÁFRICA. Pelitre; Pyrèthre, Franc.; Pellitory, Ing.; *Anthemis pyrethrum*, L.; *Anacyclus pyrethrum*, D. C.; Compuestas.

VG. En el Asia, en las costas europeas del Mediterráneo, y sobre todo en África.

P. U. La raíz.

C. FIS. Cilíndrica, de uno y medio centím. de diámetro, ó más; gris y rugosa exteriormente, gris ó blanquizca en su interior; cuando es reciente, olor fuerte, irritante y desagradable; sabor quemante; excita la salivacion.

COM. Q. Segun Parisel y Koene, contiene un principio acre (la piretrina) formada por una resina morena, un aceite del mismo color y otro amarillo, inulina, goma, tanino, materia colorante, leñoso y sales.

Suele emplearse como succedáneo del peritre la raíz del chilcuam ó peritre del país, *Erygeron affine*, que abunda en los alrededores de México, y la de la tripa de pollo, *Spilanthes* ¿especie nueva? que vive en Tizapan: sus propiedades parecen ser idénticas.

U. EC. Es un excelente insecticida.

U. M. Se usa como masticatorio para estimular la secrecion de la saliva.

PETRÓLEO. Aceite de petróleo, Aceite de piedra ó aceite mineral; Pétrole, Franc.; Petrol, Ing.; *Petroleum*.

Betun líquido que se encuentra en diversas localidades, principalmente en el Canadá, Pensilvania, etc.; en México se halla en la Huasteca, Veracruz y Tehuantepec.

C. FIS. Sus propiedades varian segun las localidades de que provienen: en general se puede decir que es untuoso al tacto, verdoso, rojizo ó moreno-negruzco; su olor es fuerte y tenaz; su densidad menor que la del agua; es muy combustible.

COM. Q. Está compuesto de diversos carburos, de hidruros de amilo, de caproilo, de enantilo, de caprilo, de nonilo, de decilo y de undecilo.

Fraccionando los productos de la destilacion, se separan diversos carburos; entre

ellos el más importante es el que se usa para el alumbrado, y se conoce con los nombres de petróleo, fotógeno, kerosena ó kerosina. Este producto es incoloro, de olor especial, y no es inflamable sino con mecha; su densidad varia entre 0.800 y 0.820; no emite vapores inflamables á una temperatura inferior á 38°; un cerillo ardiendo arrojado sobre él, debe apagarse despues de haber ardido unos instantes. El que no presente estos caractéres debe desecharse.

Se falsifica en México la kerosena con la esencia de trementina: para descubrir el fraude se tritura la kerosena falsificada con un poco de yoduro de potasio y agua, en cuyo caso toma un color amarillo anaranjado.

U. V. Se emplea la kerosena contra los dolores reumatismales y tambien contra la sarna.

U. EC. La kerosena para el alumbrado.

PEZ DE BORGOÑA. Pez amarilla, Pez blanca, Pez de los Vosges; Poix de Bourgogne, Franc.; Burgundi pitch, Ing.; *Pix burgundica.*

Resina producida por el *Pinus abies*, L., *Abies excelsa*, Lamark; árbol de la familia de las Coníferas, que vegeta en Europa.

C. FIS. Sólida, quebradiza, de color leonado; con el trascurso del tiempo toma la forma de las vasijas en que se conserva; olor fuerte, particular, casi balsámico; sabor dulce; incompletamente soluble en el alcohol.

FALS. Se encuentra en el comercio una falsa pez de Borgoña preparada con galipot ó con brea, trementina de Burdeos, ó esencia de trementina y agua. Se distingue de la verdadera, sobre todo, por el sabor amargo que presenta, por su olor de trementina y su completa solubilidad en el alcohol.

U. Solamente se emplea para la preparacion de algunos emplastos.

PICOSÁ. Euchiladora, *Croton adenaster*, Jimenez, de México; Euforbiáceas.

VG. En Querétaro.

P. U. Toda la planta.

C. FIS. Tallo cilíndrico, casi afelpado, con pelos estrellados; hojas ovado-lanceoladas, cubiertas tambien con pelos estrellados, principalmente en su cara inferior; en los márgenes presenta multitud de glandulitas pediculadas, piriformes y amarillas; estipulas formadas por dos hacecillos de glandulitas, iguales á las de las hojas; inflorescencia en pequeños racimos monoicos, en los que las flores femeninas ocupan la base. Fruto esférico, peludo, trilocular y tricepermo; saber quemante.

COM. Q. Segun Lase de la Vega, de México, contiene los principios siguientes *: resina negra soluble en el éter; materia colorante amarilla, soluble en el agua; materia colorante amarilla, soluble en el alcohol; óleo-resina ácida, principio volátil balsámico, tanino particular, materia extractiva, un ácido líquido indeterminado, resina verde, clorofila, celulosa y sales diversas.

* Véase «Observador Médico,» tom. IV, pág. 17.

U. M. Como antiperiódica; las hojas en infusion. D. de 1 á 2 gram. para 500 gram. de agua.

PIMIENTA GORDA. Pimienta de Tabasco, Malagueta, Pimienton; Xocoxochitl, Mex.; Poivre Tabago, Franc.; Allpice, Ing.; *Myrtus Tabasco*, Schlch; *Eugenia pimenta*, D. C.; *Pimenta officinale*, v. *Tabasco*, Berg.; Mirtáceas.

VG. En Tabasco y otros lugares de América.

P. U. Los frutos.

C. FIS. Bayas generalmente del tamaño de un arvejon, globulosas, superficie rugosa provista de tuberculitos glandulosos llenos de aceite esencial; vértice umbilicado; color moreno oscuro; lóculos dos, conteniendo cada uno de ellos una semilla reniforme, sin albúmen, provista de un embrion grueso y enrollado en espiral; olor fragante parecido al de una mezcla de clavo, canela y nuez moscada; sabor picante, aromático y algo astringente.

COM. Q. Contienen aceite esencial, compuesto, segun Oeser, de un hidruro de carbono y de ácido engénico, aceite fijo de color verde, tanino, una sustancia grasa, goma, resina, azúcar incristalizable, materia colorante, ácidos gálico y málico, y sales diversas. Dragendorff ha extraido últimamente un alcaloide indeterminado.

U. M. Estimulante. D. 50 centíg. á 1 gram.

PIMIENTA LARGA. Poivre long, Franc.; Long pepper, Ing. Frutos no maduros del *Piper longum*, L., *Chavica officinarum*, Miq.; Piperáceas.

VG. En el Indostan y otros lugares del Asia.

COM. Q. La misma que la pimienta negra.

U. M. Estimulante. D. 50 centíg. á 1 gram.

PIMIENTA NEGRA. Poivre noir, Fran.; Black pepper, Ing. Se llama así al fruto del *Piper nigrum*, L.; Piperáceas.

VG. En las Indias Orientales; se cultiva de preferencia en Malabar, Java y Sumatra.

P. U. El fruto.

COM. Q. Pelletier ha encontrado en este fruto, aceite concreto acre, aceite volátil, materia gomosa, almidon, materia extractiva, ácidos tártrico y málico, leñoso y diversas sales; además un principio cristalino que es la piperina. Las propiedades activas de la pimienta se atribuyen á la esencia y al aceite acre.

La pimienta blanca es producida por la misma planta, y solamente se deja madurar más el fruto, macerándolo despues para separar la parte carnosa.

ADULT. Se le mezclan á la primera pimientas artificiales hechas con polvos de mostaza, de la misma pimienta, de arcilla y goma: poniendo á macerar en el agua esta falsa pimienta se desmorona. La cantidad de cenizas (40 por 100) y la de extracto alcohólico (14 por 100) que produce la pimienta pura, pueden servir para reconocer el fraude. En México suelen mezclar estos frutos con los del árbol del Perú descorte-

zados. El olor y sabor característicos los hacen distinguir.

U. EC. Como condimento.

U. M. Estimulante, usada al exterior como rubefaciente. D. 50 centíg. á 1 gram. y más progresivamente.

PIÑA. Matzatli, Matzali, Mex.; Ananas, Franc. ó Ing.; *Bromelia ananas*, L., *Ananas sativa*, Lindl.; Bromeliáceas.

VG. Se cultiva en México.

P. U. El fruto.

COM. Q. Contiene ácido málico, y segun Adet, un principio aromático, azúcar, mucílago, leñoso y sales.

U. V. Como antihelmíntico y antiescorbútico.

U. EC. Como refrescante.

PIPITZAHOAC. Pipitzahuac; *Perezia fructicosa*, P. de la Llave y Lejarza; *Dimerilia Alamani*, D. C; *Trixis fructicosa*, C. H. Schultz.; *Trixis pipitzahuac*, G. Schaffner; Compuestas.

VG. En Tenango del Valle, en las montañas al Oeste del Valle de México, y en otros lugares de la República.

P. U. Las rizomas y raíces.

C. FIS. Rizomas horizontales, tortuosas, cubiertas de una abundante felpa de color moreno: en la cara superior se notan varias cicatrices que indican los puntos de insercion de los tallos, en la inferior nacen muchas raíces cilíndricas de 15 milím. y más de longitud y 5 milím. de diámetro, de color gris oscuro; la superficie presenta numerosas arrugas longitudinales: al rededor del meditulio se nota un polvo amarillo más ó ménos rojizo, en el que se descubren algunas pequeñas caras de cristales de naturaleza resinosa y sabor acre.

COM. Q. Las propiedades activas del pipitzahoac son debidas á la sustancia resinosa ó ácido pipitzahoico. (V. esta palabra y pipitzoina.)

U. M. Purgante drástico. D. Polvo de 4 á 8 gram., el ácido de 30 á 60 centígr. La administracion de este ácido, como la del polvo, da las más veces á la orina una coloracion verdosa.

PLÁTANO. Diversas especies del género *Musa*, familia de las Musáceas, llevan este nombre; son más comunes en México el plátano largo ó zapalote, *Musa paradisiaca*, L.; el guineo ó camburi, *M. sapientium*, L.; el dominico, costeño ó de Costa Rica, *M. regia*, L.; y el rojo de China ó de Manila, *M. coccinea*, Andr.*

COM. Q. Boussingault encontró en la sávia del plátano largo, tanino, ácido gálico, ácido acético, sal marina, sales de cal, de potasa y de alúmina.

En el fruto, azúcar, goma, ácido málico, ácido gálico, albumina vegetal, ácido péctico y celulosa; cuando está verde contiene mucho almidon.

* Véase «El Plátano,» por A. Herrera, «Gaceta Médica de México,» tom. XIII, pág. 29, 1878, y «Crónica Médico-Quirúrgica de la Habana,» tom. IV, pág. 213, 1878, «El Plátano.»

U. V. El jugo de los tallos se usa como astringente; el fruto del plátano guineo se considera por el vulgo como pectoral. Es un buen alimento, tanto verde como maduro.

POCHOTE.* Ceibon, Pochotle, Árbol del algodon de Indias; Pochotl, Mex.; *Eriodendron anfractuosum*, D. C.; Bombáceas.

VG. En las regiones calientes y húmedas de la República, en Filipinas y otros puntos.

U. EC., IND. y M. Sus frutos son comestibles, el algodon que tienen las semillas se utiliza para llenar almohadones, etc., y la goma que escurre del tallo contra las enteritis. Los mismos usos se hacen de la Ceiba espinosa, *Eriodendron leianthcrum*, D. C.

POLEO. Pouliot, Franc.; Penny royal, Ing.; *Mentha pulegium*, L.; Labiadas.

VG. Se cultiva en México y otras partes.

P. U. Las hojas.

U. M. Estimulante. D. En infusion 1 gram. para 120 de agua; esencia 2 á 5 gotas.

POLÍGALA MEXICANA. *Polygala mexicana*, F. M. I.; *Polygala scoparia*, H. B.; Poligaleas.

VG. En los alrededores de México.

P. U. Toda la planta y principalmente la raíz.

C. FIS. Raíz casi siempre simple, delgada, vermiforme, igual en toda su longitud; en su centro y circunferencia es como la de Virginia, así como en cuanto á su olor y sabor.

COM. Q. Segun Simeon, contiene de materia extractiva amarga sobre sus demas componentes, una décimasexta parte, que es la mitad de la que se halla en la de Virginia; tiene además azúcar y almidon.

SUST. En México, segun Schiede, se usa en vez de Polígala el *Spermacoce diversifolia*, género de las Rubiáceas, y de propiedades muy diversas. Segun Cal, la *Polygala tricosperma* puede sustituirse entre nosotros á la *P. senega*. En Ario y en Morelia se encuentra la *P. rivinæfolia* de H. B.; en Guadalajara la *P. lutea*, en Tepatitlan la *P. amara* y en Veracruz la *P. americana*.

U. M. Tónico-amarga á pequeñas dósis, emética á dósis altas. D. Como tónica en polvo 20 centígr.; como emética 2 á 3 gram.

POLÍGALA DE VIRGINIA. Lechera; Polygala de Virginie, Franc.; Senega, Ing.; *Polygala Senega*, L.; Poligaleas.

VG. En los Estados Unidos del Norte.

P. U. Toda la planta, pero principalmente la raíz.

C. FIS. Raíz ramosa, generalmente del grueso de una pluma de ganso ó poco más, torcida, algo gruesa en su parte superior, gris en su corteza, blanca en su madera, con una costilla saliente sobre uno de sus lados; de olor débil, nauseabundo, y sabor al principio dulce, y poco despues, cuando ya está bien mezclado á la saliva, amargo y aun acre. Masticada, aumenta la secrecion de las glándulas salivares, y aplicada en polvo sobre la pituitaria provoca el estornudo.

* Se da tambien el mismo nombre y el de Chilochuchi al *Bombax mypticum*, H. B.

Com. q. Fenulle de Cambrai, ha encontrado en esta raíz una materia colorante amarilla baja, una sustancia amarga, goma, ácido péctico, albumina, un aceite volátil, otro graso, malato ácido de cal, sulfato, carbonato y fosfato de la misma base, sílice, etc. Quevenne descubrió en ella tambien ácido poligálico, virgínico y tánico; carbonato, fosfato, sulfato y cloruro potásicos, cerina, magnesia y fierro. El agua y el alcohol disuelven sus principios activos, de los cuales uno es acre y otro amargo.

U. v. Se ha usado esta polígala y aun otras especies ménos activas, contra los accidentes provocados por la mordedura de la víbora de cascabel.

U. ind. Se han utilizado tambien algunas especies para lavar el lienzo y limpiar la plata. La *Polygala krameria* produce tinta con las sales de fierro. Con la misma polígala los ingleses tiñen sus vinos. Se cosecha ésta en las Antillas.

U. m. Tónico-amarga, á pequeñas dósis; expectorante, emética y aun purgante á dósis alta. Rubefaciente al exterior. D. Como tónico 10 á 50 centígr.; tisana por infusion 10 gram. para 1 litro de agua; extracto 5 á 50 centígr.; tintura 50 centígr. á 8 gram. Con dobles dósis de estas preparaciones se obtienen efectos vomi-purgantes.

PONCHISHUIS. Punchuluicho, Cancerillo, Plato y taza, Revientamuelas; Cuchilloxiu, Maya; *Asclepias curassavica*, L.; Asclepiádeas.

Vg. En la Huasteca, Yucatan y otros lugares de la República.

P. u. El jugo lechoso, el tallo, las hojas y la raíz.

U. v. El jugo á la dósis de 3 á 9 gotas, obra como emeto-catártico poderoso; se usa como antiperiódico y vermífugo; embebiendo con él un algodon y poniéndolo en la carie de las muelas, se cree vulgarmente que las rompe; el extracto del mismo jugo obra como un violento estornutatorio; al tallo le atribuyen las mismas propiedades que á la zarzaparrilla y á la raíz de China.

El Dr. Leon, de Tabasco, cree que la raíz es útil en el asma y otras afecciones nerviosas; á la dósis de 1 gram. á 1 gram. 50 centígramos tomados en tres tomas, obra como emética, y en menor cantidad como purgante.

A las hojas se les atribuye la propiedad de curar el cáncer, aplicadas tópicamente. Segun el Dr. Hamilton, pueden usarse útilmente como hemostáticas y antiblenorrágicas.

Deben emplearse con demasiada prudencia las preparaciones de esta planta, por ser muy activa.

PRODIGIOSA. Atanasia; *Athanasia amara*, Cerv.; Sinantéreas.

Vg. En el Valle de México.

P. u. Toda la planta.

C. fis. Hojas orbiculares, hendidas en lóbulos arredondados, ásperas; capítulos hermafroditas; invólucro calculado; corola tubulosa pentáfida; pistilo bífido y terminado por dos pinceles pequeños de pelos, hasta donde se extienden las fajas estigmáticas; aquena coronada por pajitas; flores amarillas.

U. m. Tónico-amarga y vermífuga.

PULMONARIA. Pulmonaire de chêne, thé des Vosges, Franc.; Pulmonary, Ing.; *Lobaria pulmonaria*, Hoff.; *Sticta pulmonaria*, Ach.; *Pulmonaria arborea seu Muscus pulmonarius quercini*, de las Farmacopeas; Liquenáceas.*

Vg. En Europa y América sobre la corteza de los encinos, del haya y del abeto.

P. u. Toda la planta.

C. fis. Foliácea, lobulada, verde amarillenta, notable por las lagunas en forma de red de su superficie; su sabor es amargo y acre.

Com. q. Contiene mucílago, tanino y ácido estictínico.

U. m. Béquica: sustituye sin inconveniente al líquen de Islandia, administrándola despues de haberle hecho perder su amargura. D. 4 á 5 gram. en infusion. En Siberia la administran en cerveza contra la ictericia.

Sust. Se usan con el mismo nombre otras especies de los géneros *Sticta*, *Lichen*, etc., que parece que tienen propiedades análogas.

U. ind. Los tintoreros la usan para teñir de color moreno.

PULQUE. Neutli, Mex.; *Vinum agaves*. Líquido producido por la fermentacion del aguamiel. (V. esta palabra.)

C. fis. Es de aspecto lechoso, de olor *sui generis*, sabor dulce y agradable; densidad, segun Rio de la Loza (L.), 1.102 en el pulque de casilla, recogido en la tarde con las heces propias; de 1.002 en el mismo, decantado; de 0.997 en otro igual, filtrado, y de 0.9943 en uno fresco, tomado al llegar la carga. Es más ó ménos polarizante; tiene reaccion ácida, que aumenta con el tiempo; calentándolo se aclara, forma una espuma viscosa y deja precipitar las sustancias que tiene en suspension.

Com. q. Rio de la Loza ha encontrado en el pulque lo siguiente: sustancia albuminoide, goma y resina 12.57, azúcar 8.23, sales solubles en el agua 1.68, sales solubles en los ácidos 0.37, sales insolubles en los vehículos anteriores 0.15, alcohol absoluto (término medio de tres operaciones), 36.80, agua y productos gaseosos 940.20.

Las cenizas contienen, segun el mismo químico mexicano, potasa, sosa, cal, magnesia, alúmina, cloro, ácidos carbónico, sulfúrico, fosfórico y silícico.

Boussingault ha encontrado en un litro de pulque, lo siguiente: alcohol absoluto 58.96, glicerina 2.10, ácido succínico 1.40, ácido carbónico 0.61, ácido orgánico libre (¿málico?) 5.50, ácido butírico y acético,

* Se conocen tambien con el nombre de pulmonaria varias plantas de la familia de las Chicoráceas y de las Borraginéas, entre estas la pulmonaria oficinal, plantas comunes á uno y otro continente, y que no se usan en México.

vestigios; goma 0.50, amoniaco 0.05, potasa 0.85, cal, magnesia y ácido fosfórico 2.50, materia azoada ¿caseina? 1.90, agua y materias indeterminadas 901.83.

La composicion y calidad del pulque varian con la especie de maguey de donde se extrae el aguamiel que sirve para formarlo.

El ferment de esta bebida lo constituye un hongo, que, segun el Dr. Barragan, de México, pertenece al género *cryptococcus*.

A. Herrera ha conseguido conservar el pulque, añadiendo poco á poco 60 gram. de alcohol desinfectado á 1 litro de licor.

U. M. Tónico, analéptico, estimulante, difusible y diurético.

QUAUCHICHIC. Chichiqualhuitl, Mex.; *Carya orata;* Caryáceas.

VG. En los montes que circundan el Valle de México.

P. U. La corteza.

U. V. Goza gran reputacion para curar las diarreas atónicas.

QUAUMECATL. *Serjania mexicana*, Willd.; Sapindáceas.

VG. En diversas regiones calientes y húmedas de México.

U. M. La raíz en infusion como diaforética.

QUELITE. *Chenopodium viride*, L.; Quenopodiáceas.

VG. En el Valle de México.

U. EC. y M. Las hojas como alimento y como emolientes.

QUINA. Nombre con el que se designan diversas especies del género *Cinchona*, de la familia de las Rubiáceas, y que vegetan en Nueva-Granada, el Ecuador, el Perú y otros lugares de la América del Sur. Se han aclimatado varias especies en la India, en la isla de Java y otros lugares del antiguo Continente; Nioto, de México, las aclimató en Córdoba, del Estado de Veracruz.

Aunque se encuentran multitud de especies de quinas en el comercio y muchas cortezas que sin serlo llevan este nombre, sólo nos ocuparémos de las más importantes y comunes en el mercado de México.

QUINA AMARILLA DE CARTAJENA. Quinquina Carthagene du commerce actuel, Franc.; Fibreus Carthagena bark, Ing. Producida por la *Cinchona lancifolia*, Mutis.

VG. En Bogotá.

C. FIS. Superficie externa amarillo-rojiza, con algunas placas micáceas; la interna amarillo-leonada; quebradura unida; fibras largas y flexibles; sabor amargo, persistente y sin astringencia.

Produce de 16 á 18 gram. de sulfato de quinina por kilógramo.

QUINA AMARILLA DE CUZCO. Quinquina de Cuzco, Franc.; Cuzco bark, Ing. Proviene del *Cinchona pubescens*, Wedd.

VG. En el Perú y en Bolivia.

C. FIS. Cortezas planas, superficie exterior de color amarillo como de ocre, más ó ménos oscuro y ofreciendo frecuentemente jaspes grises ó argentinos; superficie interior algo morena, gruesa y fibrosa: fractura trasversal suberosa y de bordes cortantes hácia fuera, de fibras cortas y leñosas hácia adentro; fractura longitudinal casi sin astillas. La peridermis cuando existe, se presenta bajo la forma de una capa delgada y desigual, algunas veces con verrugas; su color es gris oscuro, y más ó ménos moreno ó verdoso en algunos puntos. El sabor de la corteza es muy amargo, estíptico y un poco picante, sintiéndose sobre todo en la extremidad de la lengua.

Pelletier y Corriol han extraido de esta corteza un alcaloide particular, que es la aricina; Guibourt encontró solamente cinconina en cantidad tan pequeña, que considera á esta quina como absolutamente ineficaz.

QUINA CALISAYA. Quinquina Calisaya, Franc.; Calisaya bark, Ing.; *Cinchona Calisaya*, Wedd.

VG. En Bolivia y en el Perú.

C. FIS. Se presenta bajo dos formas.

♀ 1ª Plana. Cortezas de 10 á 15 milím. de espesor, muy densas; superficie exterior con muchos surcos longitudinales, de fondo fibroso, separados por crestas salientes; color amarillo leonado, tirando al moreno. Superficie interna fibrosa, y produciendo un polvo fino formado por fibras microscópicas y rígidas.

El color de estas cortezas es variable y sirve de base á los comerciantes para la formacion de algunas variedades; el citado es el más comun y pertenece á la variedad dorada.

Esta clase produce por kilógramo, segun Deloudre y Bouchardat, de 30 á 32 gram. de sulfato de quinina y de 6 á 8 gram. de sulfato de cinconina.

2ª Enrollada. Peridermis gruesa con cisuras anulares, profundas y colocadas á distancias casi iguales; se notan además, resquebraduras trasversales y longitudinales. Dermis generalmente liso, color leonado ó violáceo, cara interna finamente fibrosa, amarillo-leonada; fractura trasversal, resinosa en la parte externa, fibrosa en la interna.

Produce por kilógramo, segun Deloudre y Bouchardat, de 15 á 20 gram. de sulfato de quinina, y de 8 á 10 gram. de sulfato de cinconina.

ADULT. Se les mezclan comunmente á estas cortezas, las del *Cinchona orata*, variedad *rufinervis*, y del *C. scrobiculata;* se distinguen por la mayor densidad de la verdadera calisaya, la profundidad de sus surcos, así como por la prominencia de sus crestas.

U. M. Más febrífuga que tónica. D. En infusion de 4 á 8 gram. para 250 gram. de agua; extracto de 3 á 15 gram. y más; tintura 2 á 10 gram.; vino 30 á 125 gram.; jarabe 15 á 30 gram.

QUINA GRIS. Diversas cortezas se confunden con este nombre; las principales son:

♀ 1ª QUINA DE JAEN. Cascarilla provinciana de Huanuco; Quinquina Jaen, Franc.; Gray bark, Ing. Es producida por el *Cincho-*

na micrantha, Ruiz y Pavon; *C. nitida*, R. y P.; *C. peruviana*, How.

VG. En el Perú.

C. FIS. Tubos largos, enrollados, del grueso de una pluma de escribir al del dedo pequeño; exteriormente con arrugas longitudinales; casi siempre sin hendeduras trasversales; color gris pronunciado, con manchas negras ó blancas y algunos líquenes. El líber está formado por fibras aglutinadas de color amarillo moreno oscuro; su sabor es amargo, astringente, un poco ácido y aromático.

Produce por kilógramo 4 gram. de sulfato de quinina y 10 gram. de sulfato de cinconina.

U. M. Más tónica que febrífuga. D. Como la anterior.

2ª QUINA DE LOJA. Quina Huamalia, Quina chahnarguera; Quinquina Huamalies mince et rougeâtre (Guib), Franc.; Rusti crown bark (Pereira), Ing.; Proviene del *Cinchona officinalis*, L.; *C. condaminea*, H. B.

C. FIS. Cortezas enrolladas, epidermis blanquizca ó gris, longitudinalmente estriada, sin surcos trasversales, y pudiendo ser rayada con la uña. En algunos puntos se notan verrugas color de orin, que cuando son numerosas, se agrupan en series regulares. (Pereira.)

Contiene de dos á tres por ciento de alcalóides, principalmente cinconidina.

Hay dos variedades de esta clase de quina. La primera, llamada Chahnarguera amarilla del Rey, es del grueso de una pluma de ganso, enrollada y cubierta con una epidermis gris leonada; se notan en su cara externa algunas hendeduras trasversales; su superficie interna tiene el aspecto de la canela de Ceilan y su olor es muy aromático.

La segunda variedad, llamada Chahnarguera colorada del Rey, ofrece una epidermis más gruesa que la anterior, de color moreno castaño, cubierta en algunos puntos con placas argentinas y líquenes muy finos; las hendeduras trasversales son más numerosas y marcadas que en la variedad amarilla; la cara interna es de un amarillo gris tirando por lo comun al rojo.

U. M. Tónica. D. 50 centígr. á 4 gram.; poco usada.

♀ QUINA ROJA, verdadera. Cascarilla roja; Quinquina rouge vif, Franc.; Red bark, Ing. Cortezas del *Cinchona succirubra*, Pavon.

VG. En Quito.

C. FIS. Cortezas planas de 5 á 12 milím. de espesor; epidermis generalmente muy gruesa, hendida en todas direcciones, ya de un blanco plateado y que se desprende fácilmente, ya de naturaleza fungosa. Otras cortezas tienen una epidermis sin hendeduras, tan adherente, que forma, por decirlo así, cuerpo con el dermis; dichas cortezas están cubiertas de puntos rugosos, prominentes y de un color rojo-moreno oscuro. La superficie interna es de un color rojo-moreno que en la quebradura pasa algo al rosado. Textura compacta, de fibras cortas y finas que se desprenden fácilmente y se introducen en la piel originando picazon, como las de la Calisaya. (Delondre y Bouchardat.)

Produce por kilógramo de 20 á 25 gram. de sulfato de quinina, y de 10 á 12 de sulfato de cinconina.

U. M. Más tónica que febrífuga. D. Como la Calisaya.

Se encuentran en el comercio, además de las especies mencionadas, otras varias cuya descripcion seria demasiado difusa y extraña al plan que nos hemos trazado.

COM. Q. Por las análisis ejecutadas hasta hoy por diversos químicos en distintas especies de quina, sabemos que estas cortezas contienen los principios siguientes: quinina, cinconina, quinoidina, cinconidina, aricina ó cincovatina; ácidos químico, cincotánico y quinóvico, rojo de quina, materia colorante amarilla, materia grasa de color verde, almidon, goma, celulosa y aceite volátil. La quina cede al agua y al alcohol sus principios activos.

ADULT. Consiste principalmente en la sustitucion á las buenas cortezas, de quinas inferiores, falsas ó privadas de alcalóides. El farmacéutico debe ensayar sus quinas ántes de emplearlas.

ENSAYE DE LAS QUINAS. Se reducen á polvo fino, sin dejar resíduo, 20 gram. de la corteza que se va á ensayar; se le mezcla íntimamente con 8 gram. de cal apagada, diluida con 35 gram. de agua destilada; se extiende la mezcla en una cápsula y se le someto á la desecacion en B. M. hasta que pierda toda la humedad aparente; se despedazan los grumos formados; se coloca el polvo en una alargadera cuyo pico se ha tapado con una pelota de hilas; se vierte cloroformo (150 gram. aproximativamente); despues se desaloja el cloroformo por el agua; se destila el líquido obtenido; se mezcla el resíduo de la destilacion con ácido sulfúrico al décimo; se filtra sobre papel mojado y se calienta el líquido hasta la ebullicion, agregando entónces amoniaco en cantidad tal, que el licor presente todavía una reaccion ligeramente ácida. Se abandona á que cristalice el sulfato de quinina formado, se escurre y lava ligeramente, se deseca á 100° y se pesa, añadiéndolo despues 12 por ciento de agua que ha perdido en esta operacion. Cien partes de sulfato contienen setenta y cinco de quinina (Carles).

RÁBANO CULTIVADO. Rave, Franc.; Radish, Ing.; *Raphanus sativus*, L.; Crucíferas.

VG. Cultivado en México, Europa, etc.

U. EC. Como alimento ó indebidamente como succedáneo del rábano rusticano.

RÁBANO RUSTICANO. Raifort sauvage, Franc.; Horse radish, Ing.; *Cochlearia armoracia*, L.; Crucíferas.

VG. En Europa y es cultivado en México.

P. U. La raíz.

COM. Q. Einhoff ha encontrado en la raíz fresca aceite volátil de olor insoportable y

que provoca el lagrimeo, albumina, almidon, goma, azúcar, una resina amarga, leñoso, acetato y sulfato de cal. Segun Winckler, la esencia se desarrolla por la accion del mironato de potasa sobre la mirosina en presencia del agua; principios que existen en la raíz.

U. M. Estimulante general usado como antiescorbútico y diurético al interior, rubefaciente al exterior. D. En tisana por infusion 15 á 30 gram. para 1 litro de agua; jarabe 30 á 60 gram.

RAÍZ DE CHINA DE MÉXICO. Cocolmeca; Olcacatzan, Cozolmecatl, Mex.; Tacas, en Tarasco; Móoga, Otomí; *Smilax pseudo-china*, Sch.; Esparragíneas.

VG. En el Estado de Morelos, en el de Colima, Topic y otras tierras calientes.

P. U. La raíz.

C. FIS. Esta es oblonga, tuberosa, muy gruesa, de color bermejo al exterior, interiormente rojiza; el corte hecho con la sierra presenta un color semejante al de la caoba que ha estado expuesta á la accion del aire; olor nulo, sabor astringente y algo amargo: al poco tiempo de cosechada se apolilla si no se tiene cuidado de conservarla debidamente.

U. V. En cocimiento como diaforética, depurativa y contra la hidropesía; como succedánea de la *Smilax China*, L.

RAÍZ DEL MANSO. Liga, Elianto glutinoso; Tlalpopolotl, Mex. y Tacopatli Quauhtotollanensi, segun Hernd.; *Echinacea heterophylla*, Don., *Helianthus glutinosus*, F. M. I.; Compuestas.

VG. En el Pedregal de San Angel y Tlalpam, y en el cerro de Tepoxuchitl, cerca de Puebla.

P. U. La raíz.

C. FIS. El Sr. Cal * la describe de esta manera:

«Su raíz es tuberosa, cilíndrica y central, «de una cuarta hasta media vara de longi«tud, de un blanco que tira á amarillo en lo «interior, y por fuera de un pardo más ó «ménos oscuro y estriada. Cortándola fres«ca despide un olor parecido al de la tre«mentina y un jugo que se pega á los de«dos, como ella: seca conserva su olor aun «más vivo, y los bordes de las incisiones se «presentan resinosos.»

COM. Q. Segun el mismo autor, contiene resina 12.11, sustancia gomosa 15.62, id. extractiva 46.87, resíduo leñoso 23.06, pérdida 2.34.

La resina es de un color pardo de clavo de especia; olor aromático que se asemeja al del azafran, sabor al principio amargo y despues acre y persistente.

U. V. Goza de gran reputacion como vulneraria: su cocimiento se emplea contra las disenterias. Con el jugo se preparan aparatos inamovibles.

RAPÓNTICO ó RUIBARBO EUROPEO. Rhapontic, Franc.; Pontic rhubarb, Ing.

* Ensayo para la Materia médica mexicana. Puebla, 1832.

Tienen este nombre las cepas de diversas especies de *Rheum*, principalmente del *Rh. rhaponticum*, L., mezcladas con las del *Rh. undulatum*, *Rh. compactum*, *Rh. palmatum* y *Rh. hybridum*. Poligonáceas.

VG. Es cultivado en Europa.

C. FIS. Se presenta en fragmentos cilíndricos, mondados, de 3 á 4 centím. de grueso y aun más, ó cóncavo-convexos; color exterior amarillo de ocre ó rojizo. El corte trasversal ofrece un aspecto radiado característico, formado por líneas alternativamente blancas y rojas, que en los fragmentos cilíndricos se dirigen del centro á la circunferencia, ó á la periferia en los planos; una zona morena corta estas líneas: su apariencia es más notable cuando se humedece la superficie de la seccion. En los trozos cilíndricos, el centro se halla generalmente deprimido; otras veces está hueco ó bien formado por un tejido flojo y esponjoso.

El olor del rapóntico es semejante al del ruibarbo de China, pero más desagradable; sabor amargo mucilaginoso y astringente; tiñe la saliva de amarillo, y por lo comun no cruje cuando se le mastica; su polvo es amarillo rojizo. (V. Ruibarbo de China.)

COM. Q. Los principales principios que contiene son ácido crisofánico, materia resinosa, almidon y oxalato de cal.

U. M. Purgante más débil que el ruibarbo de China y á doble dósis.

RICINO. (V. Higuerilla.)

ROMERITOS. *Chenopodina linearis*, Moq.; Quenopodiáceas.

VG. En la mesa central de la República.

U. V. Las hojas en cataplasmas como emolientes.

U. EC. Las mismas hojas cocidas, como alimento.

ROMERO. Romarin, Franc.; Rosemary, Ing.; *Rosmarinus officinalis*, L.; Labiadas.

VG. En México, donde es cultivado.

P. U. Hojas y flores.

C. FIS. Hojas sentadas, lineares, enteras, obtusas, lampiñas en su cara superior, blanquizcas y algodonosas en la inferior; olor agradable; sabor amargo y alcanforado. Las flores tienen el cáliz tubuloso, bi-labiado; la corola con dos labios, el superior más corto y bífido, el inferior con tres divisiones de las que la mediana es más grande; color azul pálido, olor semejante al de las hojas.

COM. Q. Las hojas contienen un aceite esencial, un principio resinoso, tanino, clorofila, etc.

U. M. Estimulante, usado sólo al exterior. D. En infusion para fomentos 45 á 90 gram. para un litro de agua.

ROSA DE CASTILLA. Rose à cent feuilles, Franc.; Pale rose, Ing.; *Rosa centifolia*, L.; Rosáceas.

VG. Cultivada en México y otros países.

P. U. Los pétalos.

COM. Q. Están compuestos de ácidos málico y tártrico, tanino, grasa, resina, azúcar, aceite esencial, celulosa y sales.

Se deben cosechar cuando la flor está

completamente desarrollada y ántes de que comienceu á caer; se les puede conservar frescos durante algun tiempo, poniéndolos en vasijas cerradas, por capas alternadas con sal marina ó triturándoles con dos veces su peso de esta sustancia: deben secarse á la sombra.

La rosa roja, *Rosa gallica*, L., no se usa en México.

U. M. La rosa de Castilla cuando está fresca, es laxante y se emplea vulgarmente el zumo y tambien el cocimiento como purgante, preparado con un gran puñado de pétalos frescos para 250 gram. de agua. Exteriormente se usa su cocimiento como astringente y vulnerario.

RUBIA Ó GRANZA. Garance, Franc.; Red maddor, Ing.; *Rubia tinctorum*, L.; Rubiáceas.

VG. En el Cáucaso y se cultiva en Holanda, Francia, etc.

P. U. La raíz.

C. FIS. Raíces del grueso de una pluma de ganso, epidermis rojiza, corteza rojo-moreno oscura, meditulio de color rojo más pálido y amarilloso, olor particular, sabor amargo y estíptico.

COM. Q. Robiquet y Colin extrajeron el principio colorante de la rubia, que es la alizarina: esta raíz contiene además otra materia colorante (la purpurina), goma, azúcar, ácido péctico y otras sustancias de ménos interes.

En los alrededores de la Capital de México se encuentra la rubia del país, *Rubia lævigata*, D. C., que posee las propiedades tintoreales de la europea en menor grado.

U. IND. Como tinte.

U. M. Se le ha empleado contra el raquitismo, atribuyéndole además propiedades diuréticas, emenagogas y tónicas. La incertidumbre de estas propiedades la ha hecho olvidar.

RUDA. Rüe, Franc.; Rue, Ing.; *Ruta graveolens*, L.; Rutáceas.

VG. Se cultiva en México.

P. U. Las hojas.

C. FIS. Hojas bi ó tripinatisectas, segmentos obovalados, sentados, oscuramente crenados; olor especial, fuerte y desagradable; sabor amargo, caliente y acre.

COM. Q. Segun Mähl, contiene clorofila, albumina, sustancias nitrogenadas, extractivo, goma, almidon, ácido málico, leñoso y aceite esencial. Bornträger ha encontrado además un ácido particular que es el rutínico. La ruda cede al agua y principalmente al alcohol sus principios activos.

U. M. Emenagoga y abortiva. D. Polvo 50 centígr. á 1 gram.; infusion 4 gram. de planta fresca ó la mitad de la planta seca para 1 litro de agua; agua destilada 30 á 60 gram.; esencia 1 á 6 gotas en pocion. Peligrosa en su empleo, pues produce verdaderos envenenamientos.

RUIBARBO DE CHINA. Rhubarbe, Fr.; Rhubarb, Ing.; *Rheum officinale*, Baillon; Poligonáceas.

VG. En la mesa central del Asia.

P. U. Los tallos, segun L. Subeiran.* Antes de las observaciones de este farmacéutico, se creia universalmente que la parte usada de esta planta era la raíz.

C. FIS. Fragmentos cilíndricos ó arredondados, algunas veces planos de uno ó de ambos lados, generalmente perforados, color amarillo sucio exteriormente, textura compacta; el corte trasversal presenta jaspes blancos y amarillos formados por líneas sinuosas muy irregulares, que toman una direccion paralela al llegar á la zona exterior; un círculo de color oscuro se nota á cierta distancia del centro y además se observan algunas estrellas muy irregulares, con mayor número de rayos hácia su lado externo; cuando se mastica cruje y colora la saliva en amarillo anaranjado; su olor es fuerte y particular y su sabor amargo: cede al agua y al alcohol sus principios activos.

COM. Q. Segun Schlossberger y Döpping, el ruibarbo contiene extractivo, ácidos gálico y tánico, azúcar, almidon, pectina, oxalato de cal, feoretina, eritroretina, aporetina, ácido crisofánico, leñoso y sales diversas: el principio oloroso no ha sido aislado. De la Rue y Müller han extraido una sustancia cristalizable, la emodina, y Kubly los ácidos reotánico y reúmico, y una sustancia incolora y cristalizable á que no se ha dado nombre.

SUST. Se sustituye el ruibarbo con el rapóntico: se distingue fácilmente por la direccion recta que presentan los rayos medulares del segundo y la falta de estrellas. Además, cuando se limpia el polvo que cubre la superficie del ruibarbo, se nota una redecilla de mayas romboidales, regulares, alargadas de abajo arriba y circunscribiendo un espacio, en el que los rayos medulares amarillos forman estrías pequeñas y paralelas muy próximas; en el rapóntico las partes blancas no presentan ese aspecto, sino el de estrías ó puntos dispuestos con regularidad.

El ácido yodhídrico yodurado produce una coloracion morena con el cocimiento de ruibarbo de China; roja ó azul con las especies cultivadas en Europa.

Cuando el ruibarbo está apolillado cubren los agujeros con polvos de la misma planta, ó de otras; partiendo los fragmentos se nota la avería.

U. M. Purgante y tónico. D. Polvo como tónico 20 á 50 centígr.; como purgante 4 á 8 gram.; extracto, como purgante 10 á 50 centígramos; tintura, como tónico 10 á 50 gotas; vino 10 á 15 gram.; jarabe, como purgante 15 á 30 gram.

SABINA. Sabine, Franc.; Savine, Ing.: *Juniperus sabina*, L.; Coníferas.

VG. En Europa.

P. U. Las hojas.

C. FIS. Estas son imbricadas, dispuestas en cuatro hileras; ovales, convexas en el

* Journal de Pharmacie et de Chimie, 4e. Sér., tom. XVI.

dorso y puntiagudas; olor fuerte y desagradable; sabor acre y amargo.

COM. Q. Contienen, segun Needles, aceite esencial que se considera como el principio activo, goma, tanino ó ácido gálico, resina, clorofila, aceite fijo, extractivo amargo, cal y sales de potasa.

SUST. Se usan indebidamente en su lugar, las hojas de nuestro almehuete, *Taxodium mucronatum*, Parl. Se distinguen principalmente porque éstas son dísticas y lineares, y por su falta de olor.

U. M. Emenagoga y abortiva. D. Polvo 10 centígr. á 1 gram.; infusion 5 gram. para 1 litro de agua; esencia 2 á 10 gotas; extracto 5 á 25 centígr.; tintura 1 á 2 gram. Es peligrosa en su administracion y produce envenenamientos.

SAGAPENO Ó GOMA SERÁFICA. Sagapénum, Franc.; Sagapenum, Ing.; Gomo-resina atribuida al *Ferula persica*, Willd.; Umbelíferas.

U. M. Al interior es poco usada como emenagoga, antiespasmódica y sudorífica: al exterior como resolutiva y madurativa.

SAGITARIA. Flecha de agua; Sagittaire, Franc.; *Sagitaria sagittefolia*, L.; Alismáceas.

VG. En el Valle de México.

P. U. Las rizomas.

U. V. Astringentes.

U. EC. Los tubérculos son comestibles y se puede extraer fécula de ellos.

SAGÚ. Sagou, Franc.; Sago, Ing. Fécula extraida de los tallos de diversos árboles; el *Sagus Rumphii*, *Sagus Lævis*, *Phœnix farinifera*, etc., de la familia de las Palmeras; del *Cycas circinalis*, *C. revoluta*, etc.; Cicadeas.

VG. Estos árboles en las islas y costas del Océano Índico.

Hay varias clases de sagú; las principales son:

♀ 1ª SAGÚ PERLA. Granos pequeños del tamaño de una cabeza de alfiler; blanquizcos ó de un color moreno claro, que desaparece cuando se lavan con hipoclorito de cal; generalmente traslúcidos, inodoros y casi insípidos.

2ª SAGÚ COMUN. Granos más grandes y más morenos que los del anterior, de dimensiones más desiguales, más opacos y mezclados generalmente con mucho polvo.

El sagú, sea cual fuere su clase, cuando se trata con el agua hirviendo, forma una solucion gelatinosa y trasparente. Examinado con el microscopio, se le ve formado de granos ovóides ó elípticos, por lo comun adelgazados, formando cuello en una extremidad; más generalmente truncados por un plano perpendicular al eje, ó por dos ó tres planos inclinados entre sí. Los granos del sagú perla están despedazados y presentan en su superficie vestigios de líneas anulares, miéntras que los del sagú comun son más enteros y con anillos concéntricos y distintos en su superficie.

ADULT. Suele encontrarse un sagú falso, preparado con la fécula de papa; se distingue por la forma y demas caractéres que

presentan los granos de esta fécula cuando se le examina con el microscopio: el aspecto particular que presenta el *atole* de sagú, puede servir de indicio de su legitimidad.

U. M. Emoliente; usado más bien como alimento.

SALEP. Salep, Franc. ó Ing.; Nombre dado á los tubérculos preparados del *Orchis mascula*, L.; *O. morio* y otras especies del mismo género; Orquídeas.

C. FIS. Masas pequeñas, irregulares, córneas, pesadas, semitrasparentes, amarillosas, de olor débil y sabor mucilaginoso; difíciles de pulverizar, á no ser despues de haberlas macerado en el agua fria hasta que se reblandezcan y desecándolas en seguida rápidamente.

U. EC. Como alimento; muy poco usado en México.

SALVIA. Sauge officinale, Franc.; Nombre con que se designan en la República plantas muy diversas: la salvia extranjera, *Salvia officinalis*, L., Labiadas, que se cultiva en nuestros jardines, y es la especie que usan los europeos (Sauge, Franc.; Sage, Ing.); la salvia poblana ó salvia real de Puebla, *Lippia callicarpœfolia*, H. B. K., Verbenáceas, es la que debe preferirse para los usos medicinales, segun el Sr. Cal; la salvia real de México, usada comunmente en las boticas de la Capital, es la *Buddleia globosa*, Lam., Escrofulariáceas, que vegeta en el Valle de México. Tenemos, además, otras especies del género Salvia que pueden aprovecharse en la medicina: la *S. polystachya*, usada en Guadalajara, segun Oliva; la *S. chrysantha*, Mart. y Galleoti, de la sierra de Oaxaca; la *S. aspera*, Mart. y Galleoti, de Tehuacan; la *S. sessei*, Benth. en Túxpam; la *S. regia*, Cav. en Villalpando y Aguascalientes; la *S. fulgens*, Cav., en el Valle de México, etc.

P. U. Las hojas é inflorescencias.

C. FIS. De la salvia poblana. Ramos tetrágonos, hojas opuestas, ovado-elípticas, dentadas en sierra, rugosas; la cara superior pelicrizada, pinchuda; la inferior cubierta con una borra vellosa canecente; brácteas grandes, extendidas, multinerves, de un hermoso color violáceo; cáliz bífido, velloso é híspido exteriormente; corola de doble longitud que el cáliz, infundibuliforme y llevando puntos glandulosos en su parte superior; olor fuerte y agradable; sabor caliente y algo amargo.

COM. Q. La Salvia oficinal contiene en sus hojas, segun Hisch, clorofila, extractivo con materia nitrogenada y nitrato de potasa; goma, resina verde, albumina, leñoso y aceite esencial: cede al agua y al alcohol sus principios activos.

U. M. Estimulante general. Esta propiedad es comun á todas las salvias mencionadas. D. En tisana por infusion 5 á 10 gram. para 1 litro de agua; agua destilada 15 á 60 gram.; esencia 2 á 4 gotas. Las hojas secas ó mezcladas con las de estramonio, se emplean, fumándolas, contra el asma.

SAMATITO. Amesquite; *Ficus complicata*, H. B. K.; Móreas.

VG. En las regiones calientes de la República.

U. V. Se emplea como resolutivo el jugo lechoso de este vegetal, lo mismo que el de su congénere *Ficus benjamina*, L., conocido vulgarmente con el nombre de Amate.

SÁNDALO CETRINO. Sándalo amarillo; Santal citrin, Franc.; Yellow sandel wood, Ing.; *Santalum album*, Roxb.; Santaláceas.

VG. En Malabar.

P. U. La madera.

C. FIS. Leños de 50 á 100 centím. de largo y de 10 centím. y más de ancho, descortezados, de color amarillo leonado, textura compacta; olor muy agradable, que recuerda los del almizcle, la rosa y el limon; sabor amargo.

COM. Q. Contiene un aceite volátil amarillo y más pesado que el agua, al que debe sus propiedades; tanino, resina, etc.

U. M. Estimulante sudorífico, poco usado.

La esencia en cápsulas se está empleando contra la blenorragia á la dósis de 15 á 40 gotas, tres veces al dia.

SÁNDALO ROJO. Santal rouge, Franc.; Red sanders, Ing.; *Pterocarpus santalinus*, L.; Leguminosas.

VG. En Coromandel y Ceilan.

P. U. La madera.

C. FIS. Leños de color moreno negruzco al exterior, rojo de sangre interiormente; estructura fibrosa; las partes pulidas presentan multitud de poros alargados llenos de resina; olor débil análogo al del lirio, sabor aromático: se encuentra más comunmente en polvo.

COM. Q. El principio colorante del sándalo ha sido extraido por Pelletier, quien le ha llamado sandalina: se disuelve en el alcohol, el éter, el ácido acético, los álcalis, la esencia de alhucema y la de romero. Preisser posteriormente la ha obtenido cristalizada.

U. IND. Como tinte.

SANDÍA Ó ZANDÍA. Melon d'eau, Fr.; Water melon, Ing.; *Cucurbita citrullus*, L.; Cucurbitáceas.

VG. Cultivada en México, Europa, etc.

U. V. La emulsion de las semillas en algunas afecciones de las vías urinarias.

SANGRE DE DRAGO. Sangdragon, Fr.; Dragon's blood, Ing.; *Sanguis draconis*; Resina producida por el fruto del *Calamus draco*, Willd.; Palmeras.

VG. En Siam, Islas Molucas, etc.

C. FIS. Se encuentran en el comercio diversas clases de esta droga.

♀ 1ª En barras.—Cilindros de 30 á 50 cent. de largo, del grueso de un dedo, envueltos en hojas de *licuala* amarradas con unas tiras delgadas del tallo de un bejuco. La resina es de un color rojo-moreno oscuro, opaca, quebradiza, insípida é inodora.

2ª En bolas de 18 á 20 milím. de diámetro; cubiertas con una hoja de palma y unidas formando rosario: los demas caractéres

como la anterior, de la que parece no diferir más que por la forma y empaque.

3ª En masas.—Esta clase se presenta en grandes panes de un color rojo vivo; la resina se halla mezclada con una gran cantidad de frutos triturados del *Calamus*.

4ª En galletas.—Panes orbiculados y planos de 8 á 11 centím. de diámetro, semitrasparentes y de color rojo vivo.

Las dos primeras clases son las únicas que deben emplearse en las preparaciones farmacéuticas; la tercera se usa ventajosamente como materia colorante.

COM. Q. Resina roja llamada draconina 90.7, aceite fijo 2.0, ácido benzóico 3.0, oxalato de cal 1.6, fosfato de cal 3.7.

ADULT. Suelen vender como sangre de drago la pez á que dan color con polvo de ladrillo, tierra roja, ó sándalo; ó bien mezclan esta resina con la del *Calamus draco:* el olor característico que produce la pez cuando se le quema, da á conocer este fraude.

Con el nombre de sangre de drago se designan tambien en México, ya las resinas de distintos vegetales, principalmente las del *Pterocarpus draco*, L. (Leguminosas), y del *Croton sanguifluum*, K. (Euforbiáceas), llamado tambien Ezquahuitl ó Árbol de Sangre; ya plantas de jugos ó tallos rojos, usados como astringentes.

U. M. Astringente. D. 50 centígr. á 2 gr.

SANGUINARIA. Herbe aux panaris, Fr.; *Illecebrum paronychia*, L.; Paroniquias.

VG. En el Valle de México, segun Cervantes.

P. U. Las flores.

U. V. Astringentes.

SANTÓNICO. Sémen-contra. Se conocen con este nombre los capítulos de diversas especies de *Artemisa* (Compuestas).

♀ 1ª SANTÓNICO DE LEVANTE, DE ALEPO Ó DE ALEJANDRÍA. Sémen-contra de Levant, Franc.; Levant wormseed, Ing.; *Santonica;* producido por la *A. Cina*, O. Berg.

VG. En Persia.

C. FIS. Verdoso ó rojizo, segun el tiempo que lleva de cosechado; capítulos ovóideo-alargados, con escamas imbricadas y tuberculosas en su superficie; poco numerosos; receptáculo desnudo; la mayor parte de los pedúnculos aislados rotos y sin tomento; olor fuerte; sabor amargo y aromático.

2ª SANTÓNICO DE RUSIA. Sémen-contra de Russie, Franc.; Russian wormseed, Ing.

Hay dos variedades de esta clase: en la primera, producida por la *A. pauciflora*, y *A. monogyna*, los capítulos son morenos y cubiertos de pelos blanquizcos poco espesos; en la segunda, que proviene de la *A. lerchiana*, Stechan, están, por el contrario, cubiertos con una pubescencia espesa.

3ª SANTÓNICO DE BERBERÍA. Sémen-contra de Barbarie, Franc.; Barbary wormseed, Ing.; Proviene de la *A. ramosa*, Smith.

VG. En Palestina y en Arabia.

C. FIS. Botones no desarrollados, globosos, reunidos muchos en la extremidad de los ramos y cubiertos con una felpa blanquizca.

SAP

COM. Q. El santónico contiene, segun Weekenroder, aceite volátil, formado principalmente por el alcanfor de cinchona, principio amargo, sustancia parda resinosa, resina verde balsámica y acre, cerina, extracto gomoso, albumina, leñoso y sales. Segun Kahler, contiene además una glucosida llamada santonina, que es el principio activo.

U. M. Antihelmíntico. D. 8 gram. para 180 de agua en infusion; polvo 1 á 4 gram.

SAPONARIA. Saponaire, Franc.; Soapwort, Ing.; *Saponaria officinalis*, L.; Caryofiladas.

VG. En Europa.

P. U. Las hojas y raíces.

C. FIS. Las primeras son ovado-lanceoladas, enteras, lampiñas, con tres nervios longitudinales. Las segundas son delgadas, nudosas, con arrugas longitudinales, y grises al exterior, interiormente amarillosas; el sabor, al principio mucilaginoso, es despues nauseabundo y en seguida muy acre.

COM. Q. La raíz contiene, segun Bucholz, resina blanda morena, saponina, goma, leñoso, apotema, etc.

SUST. Se sustituye en México indebidamente con las hojas de la coralilla ó saponaria del país, *Anagallis arvensis*, Primuláceas.

U. M. Estimulante sudorífica. D. Hojas, en infusion 5 á 10 gram. para 1 litro de agua; raíces, en infusion 15 á 50 gram. id. id.; extracto 1 á 8 gram.

SASAFRÁS. Sassafras, Franc. é Ing.; *Laurus sassafras*, L.; *Sassafras officinarum*, Nees; Lauríneas.

VG. En los Estados Unidos, y, segun algunos, en la Sierra de Michoacan.

P. U. La corteza de la raíz.

C. FIS. Fragmentos irregulares, ya cubiertos con una epidermis gris, ó más comunmente desprovistos de ella; color rojizo parecido al del oriu; quebradizos, de color más subido en su superficie interna, donde suelen hallarse pequeños cristalitos blancos; olor fragante; sabor picante y aromático: cede al agua y al alcohol sus principios activos.

COM. Q. Aceite esencial, formado de safrol y safrena, materia grasa, resina, cera, un principio semejante al tanino llamado sasafrido, tanino, goma, albumina, almidon, materia colorante roja, leñoso y sales.

U. M. Sudorífico. D. En tisana por infusion 5 á 10 gram. para 1 litro de agua.

SAÚCO. Sahuco; Xumetl, Mex.; Cumdumba, Tarasco; Nttzirza, Otomí; *Sambucus mexicana*, Priestl.; Caprifoliáceas.

VG. En diversos puntos de la República.

P. U. Las flores, las hojas, las cortezas y las bayas.

C. FIS Flores pequeñas de color amarillo bajo, que se oscurece por la accion del aire; olor particular; sabor algo dulce y amargo; las bayas son lisas y lustrosas; su jugo es de un color rojo tirando al moreno; la corteza se encuentra en tiras angostas de olor débil y sabor algo dulce y astringente; se le cosecha despues de la caida de las hojas, mondándola primero de su epidermis.

SEN

COM. Q. El saúco mexicano no ha sido analizado; su composicion debe ser semejante á la del europeo, *Sambucus nigra*, L., cuyas flores contienen, segun Eliason, aceite volátil particular cristalizable, azufre, una especie de glúten, albumina vegetal, moco vegetal, resina, principio astringente, extractivo nitrogenado, malatos de potasa y de cal y otras sales. Kramer halló en la corteza ácido valeriánico que existe tambien en los demas órganos del vegetal, vestigios de aceite esencial, resina neutra, materia grasa ácida; cera vegetal, clorofila, tanino, glucosa, albumina vegetal, goma, materia extractiva, fécula, pectina y sales. Las bayas están compuestas, segun Scheele, de ácido málico, azúcar, goma, un principio particular y materia colorante roja.

U. M. Estimulante sudorífico; usado al exterior como resolutivo. D. En tisana por infusion 5 á 10 gram. para 125 de agua.

SAUZ. Sáuce; Saule, Franc.; Willow, Ing. Se designan con este nombre diversas especies del género *Salix; S. pentandra*, L., *S. babilonica*, L., que es el que denominan Llorón, *S. nigra*, Marsh., *S. Bonplandiana*, Kunth, etc.; Salicíneas.

VG. En Europa, América, etc.

En las cortezas de estos árboles existe la salicina.

U. M. Astringente y febrífugo, poco usado.

SEMILLAS DE BÁLSAMO.* Se designan con este nombre los frutos del *Myrospermum Pereiræ*, Royle; Leguminosas.

VG. En Cuautla de Morelos, Pánuco y otros lugares calientes de la República.

C. FIS. Legumbres indehiscentes, uniloculares, monospermas, ovales, encorvadas en forma de cimitarra, color moreno-amarillento, superficie rugosa; el borde convexo, carinado; el cóncavo provisto de una ala, que se prolonga más allá de la extremidad de la legumbre; el pericarpio presenta lagunas llenas de una materia resinoso-balsámica. Suelen encontrarse en el comercio otros frutos que difieren de éstos, por la mayor longitud de su ala y su olor ménos suave: tal vez son producidos por el *Myrospermum peruiferum*.

U. M. Antiespasmódicos y estimulantes. Al interior tambien se usa como vermífuga la tintura; al exterior contra el reumatismo.

SEN. Séné, Franc.; Senna, Ing.; Se conocen con este nombre las hojuelas de diversas especies del género *Cassia*, de la familia de las Leguminosas.

Las principales especies son: el Sen de la Palta ó de Alejandría, y el de Trípoli. 1º El de Palta formado por la mezcla de hojuelas de la *Cassia acutifolia* (Delile), que crece en Egipto, Nubia, Senaar y otros lugares de la África, caracterizadas por su forma lanceolada, de 27 á 34 milím. de longitud y de 7 á 14 de latitud; color verde pálido; un nervio central muy aparente, del que nacen 6 ú 8 pares de nerviecillos secundarios, colocados

* Véase «Bálsamo negro.»

casi á la misma distancia unos de otros y dirigidos hácia la extremidad de las hojuelas; olor nauseabundo; sabor algo áspero, mucilaginoso y muy poco amargo. 2º Hojuelas de la *C. obovata* (Colladon), que vive en el alto Egipto, en Siria, en Arabia, etc.; se distinguen por su forma elíptico-obovalada ú obcordada; sus extremidades son, por consiguiente, obtusas y arredondadas. 3º Pezones de estas hojas, frutos de las mismas plantas, impropiamente llamados folículos, flores y otros restos vegetales. 4º Hojas de *Cynanchum Arguel* (Delile), fáciles de distinguir por su superficie rugosa, su color verde blanquizco, su espesor más considerable, la carencia de nervios laterales y la igualdad de su base (en las hojuelas del sen, un lado del limbo se prolonga más que el otro, lo que origina que la base sea desigual). Suele contener, aunque con ménos frecuencia, hojuelas de la *Tephrosia apollinea*, D. C.; se reconocen por su superficie afelpada, su forma obovalado-oblonga y sus nervios laterales paralelos y no ramosos.

El de Trípoli está formado por las hojuelas de la *Cassia æthiopica* (Gnib.), *C. lenitiva*, Risschoff, que vegeta en Nubia y Etiopía. Más despedazado que el anterior, hojuelas ovado-lanceoladas, más pequeñas que las de la *C. acutifolia;* su longitud es de 16 á 20 milím., son tambien ménos alargadas y agudas; sus nervaduras ménos distintas.

Esta clase, así como la del Senegal, de Siria y de la India, son raras en México.

El agua y el alcohol disuelven los principios activos del sen. Las observaciones de Heorlein demuestran que la infusion es más activa que el cocimiento de estas hojas.

COM. Q. Segun Lassaigne y Feneulle, la hoja-sen contiene clorofila, aceite graso, aceite volátil, albumina, una sustancia extractiva llamada catartina, un principio colorante amarillo llamado crisoretina, malato y tartrato de cal, acetato de potasa y sales minerales. Kubly ha extraido un ácido en parte libre y en parte combinado con la magnesia, llamado ácido catártico, y una materia azucarada, la catarto-manita.

La catartina de Lassaigne es, segun Bley y Diessel, una mezcla de resina y de materia extractiva. Ludwig ha extraido además la serapicrina y el senacrol. Bourgoing extrajo el ácido crisofánico y niega la existencia del ácido catártico.

ADULT. Además de las hojas del *Cynanchum* y *Tephrosia*, de que se ha hecho mencion, el sen puede contener por fraude las hojas del *Coriaria myrtifolia*, que están dotadas de propiedades tóxicas y que se reconocen porque son más gruesas que las del sen, algo rugosas, no blanquizcas como las del *Cynanchum*, y sobre todo, porque además de la nervadura mediana, tienen otras dos nervaduras muy notables que parten tambien del pezon, dirigiéndose paralelamente á los bordes de la hoja, hasta reunirse en la extremidad. Una infusion de sen adulterado con estas hojas, precipita abundantemente segun Guibourt, por la gelatina, el persulfato de fierro, el cloruro de oro, el bicloruro de mercurio y la potasa cáustica; miéntras que con el sen puro no hay precipitado.

Suelen mezclarle otras hojas, tales como las del espanta-lobos (*Collutea arborescens*), y otras; pero estos fraudes se descubren atendiendo á la forma y demas caractéres que presenta el sen. En México se ha querido sustituir el sen con las hojas del tabachin, chacalxochitl ó flor del camaron, *Poinciana pulcherrima*, L., y con la *cæsalpina exostemma*, F. M. I., Leguminosas, cuyas propiedades se cree que poseen.

U. M. Purgante. D. Polvo 5 á 10 gram.; infusion 10 á 15 gram. para 150 de agua; extracto 10 á 30 centígr.

SERPENTARIA DE VIRGINIA. Serpentaire de Virginie, Franc.; Virginian Snakeroot, Ing. Suministran esta droga las plantas siguientes: la *Aristolochia serpentaria*, L.; *A. hirsuta*, Muhlemberg, la *A. hastata*, Nuttal, y la *A. reticulata*, Nuttal; Aristolóquicas. La primera es la especie oficinal.

VG. En Virginia, Indiana, Tejas y otros lugares de los Estados Unidos de América.

C. FIS. La especie oficinal se presenta en paquetes formados por una cepa corta, nudosa y torcida, provista de una cabellera abundante de raicitas entrelazadas y quebradizas; color amarilloso que pasa al moreno con el tiempo; olor fuerte, aromático y alcanforado; sabor cálido muy amargo y tambien alcanforado: cede al agua y el alcohol su olor y sabor.

COM. Q. Contiene aceite esencial, resina, materia extractiva, leñoso, albumina, almidon, goma y un principio amargo ¿aristoloquina?: á éste y á la esencia se atribuyen las propiedades activas de las raíces. (Chevallier.)

ADUL. Suelen mezclarle raíces de *Spigelia marilandica*, L.; se distinguen de aquella por su falta de amargura.

U. M. Tónica estimulante general. D. Polvo 50 centígr. á 1 gram. 50 centígr.; tisana por infusion 10 á 20 gram. para 1 litro de agua.

SIEMPREVIVA DE MÉXICO. *Aizoon canariense*, L.; Ficoideas.

VG. Cultivada en México.

U. V. Como dentrífica y antiescorbútica. El jugo como astringente.

Igualmente se da el nombre de siempreviva á otras plantas de géneros y familias distintas, tales como el *Bryophyllum calycinum*, que lleva tambien el nombre de Bruja ó Amor tras de la puerta; diversos *Helichrisum*, etc.

SIMARUBA. Simarouba, Franc.; Simaruba, Ing.; *Quassia simaruba*, L.: *Simaruba officinalis*, D. C.; Rutáceas.

VG. En Cayena y Guyana.

P. U. La corteza de la raíz.

C. FIS. Se presenta en tiras largas, flexibles, muy fibrosas, de color gris blanquizco, tenaces, fáciles de romper en el sentido de su

longitud, olor nulo y sabor muy amargo; cede al agua y al alcohol fácilmente sus principios medicinales.

COM. Q. Segun Morin, contiene principio amargo idéntico con la cuasina, materia resinosa, una pequeña cantidad de aceite volátil de olor de benjuí, ácido málico, ácido gálico y sales.

U. M. Tónico amarga. D. Polvo 5 á 10 gram.; infusion 10 á 20 gram. para un litro de agua.

SIMONILLO. Zacatechichi ó Zacate amargo; *Calea zacatechichi*, D. C.; Compuestas.

VG. En el Valle de México, Puebla, Orizaba, etc.

U. V. Toda la planta es usada por el vulgo como tónica y antiperiódica en infusion, á la dósis de 8 gram. para 500 de agua.

U. M. Se ha empleado ya con suceso contra los cálculos hepáticos. Los Dres. M. S. Soriano, Campuzano y otros, de México, tienen observaciones de sus efectos medicinales.

SINFITO. Sueldaconsuelda de México. Las raíces de dos especies de *Potentilla* se usan indistintamente con este nombre: la *P. multifida*, L., que es la más comun, y la *P. aurea*, L.; Rosáceas.

VG. Ambas en las regiones templadas de la República.

U. V. Como astringente al interior: parece gozar de las mismas propiedades que el sinfito europeo. *Symphytum officinale*, L.

SINICUICHE. *Nesea salicifolia*, H. B. K.; Litrariáceas.

VG. En Tenancingo.

P. U. Las hojas.

U. V. Su infusion en las indigestiones: se dice que origina una especie de embriaguez muy agradable y que ven los objetos amarillos las personas que la han tomado.

SOCOYOL. Jocoyol. Xoxocoyolin, Mex.; Xarimpsena, Taraseo. Diversas especies del género *Oxalis* tienen este nombre, la *O. angustifolia*, H. B., que crece en la vertiente occidental de nuestra gran cordillera, la *O. verticillata*, Moc. et Sessé, abundante en el Valle de México, la *O. corniculata*, L., y la *O. violacea*, L.; Oxalídeas.

Sus hojas contienen oxalato de potasa, por lo que tal vez podria sustituirse á la acedera.

SUMBUL. Sumbul, Franc. ó Ing.; *Sumbulus moschatus*, Koch.; *Ferula sumbul*, Hooeker, *Euryangium sumbul*, Kauffmann; Umbelíferas.

VG. En Rusia.

P. U. La raíz.

C. FIS. Se encuentra en el comercio en rebanadas trasversales de 3 á 12 centím. de diámetro; su superficie lateral es de un color gris leonado; la corteza es papirácea; la superficie interna de las rebanadas es de color moreno, con jaspes blancos, y presenta una multitud de globulitos resinosos, visibles con la lente. La sustancia interna es esponjosa, fibrosa y de aspecto harinoso; el

olor es de almizcle y el sabor aromático y amargo.

COM. Q. Contiene una resina de olor almizclado, ácido angélico, una sustancia llamada sumbulina, aceite esencial y almidon.

U. V. Tónica, estimulante y antiespasmódica, empleada por los médicos rusos contra la disenteria y otras enfermedades. D. Al interior, polvo 10 centíg. á 1 gram.; infusion 8 gram. para 180 de agua; tintura 15 á 20 gotas; extracto 25 á 50 centíg.

U. EC. Como perfume.

TABACO. Quauhyetl, Mex.; Tabac., Nicotiane, Franc.; Tobacco, Ing.; *Nicotiana tabacum*, L.; Solanáceas.

VG. Aborígeno de México, cultivado en diversos países lo mismo que la *N. rustica*, L., y la *N. paniculata*, etc.

P. U. Las hojas.

COM. Q. Contienen, segun Conwell, goma, mucílago, ácidos tánico y gálico, clorofila, materia pulverulenta verde, aceite amarillo que tiene olor, gusto y propiedades de la planta, resina amarilla pálida, nicotina*, sustancia análoga á la morfina, materia colorante rojo-anaranjada y nicocianina.

U. M. Narcótico poco usado en medicina: se emplea más bien en lavativas como derivativo y estimulante local, pero su uso exige mucha prudencia, pues ha habido casos de envenenamiento. D. Polvo 5 á 20 centíg.; infusion de 2 á 10 gram. para 500 de agua en lavativa. El uso vulgar de fumarlo puede tener sus aplicaciones en terapéutica.

ANT. y CONTRAV. Los tónicos y estimulantes, especialmente el café y los alcohólicos; al exterior los rubefacientes. Como contravenenos los astringentes y el agua yodo-yodurada de Bouchardat.

TABACO CIMARRON. Se da este nombre á diversas especies del género *Nicotiana*; la *N. pusilla*, L., que vive en Veracruz; la *N. pilora*, Dun., la *N. trigonophylla*, D. C., que es de Aguascalientes; la *N. mexicana*, Schlech, etc.: se cree que todas poseen las propiedades del tabaco comun.

TABACHIN. Flor del camaron, Tabaquin; Chacalxochitl, Mex.; *Poinciana pulcherrima*, L.; Leguminosas.

VG. En las regiones calientes y húmedas de la vertiente occidental de la gran cordillera mexicana.

COM. Q. Contiene, segun la análisis hecha por Ricord Madiana, ácido gálico, materia colorante roja, goma, tanino, resina blanda, ácido benzóico y sales.

U. IND. Las legumbres sirven para curtir los cueros. Con el alumbre tiñe de amarillo la lana, y con las sales de fierro de negro.

U. M. Las hojas purgantes y emenagogas.

TABAQUILLO. *Nicotiana glauca*, Grah.; Solanáceas.

VG. En los alrededores de México.

U. V. A las hojas de esta planta se les

* Segun Orfila, el tabaco de la Habana contiene 2 por 100 de este alcaloide, el de Maryland 2,3 por 100 y el de Virginia 6,87 por 100.

atribuyen las mismas propiedades que á las del tabaco.

TACAMACA. Tacamahaca, Franc.; Tacamhac, Ing. Resina producida por el *Icica heptaphylla*, Aub.; Terebintáceas.

VG. En varios lugares calientes de América.

C. FIS. Se encuentra en el comercio en fragmentos opacos sobre los cuales se hallan con frecuencia adheridos pedazos de corteza: su superfice está cubierta de una eflorescencia gris, debajo de ella se encuentran capas alternadas, unas de un color amarillo de azufre y otras de un blanco mate ó gris sucio; su sabor es amargo y su olor resinoso; puesta en contacto con una llama se funde y arde produciendo humo de olor de incienso. Los autores describen otras clases de tacamaca, que no se encuentran sino rara vez en el comercio.

U. M. Estimulante y antiespasmódica. D. de 50 centíg. á 2 gram. De poquísimo uso al interior; al exterior la emplean para algunas bizmas.

TACOPATLE. Tacopaste, Raíz para el flato; Tlacopatli, Mex.; *Aristolochia mexicana*, F. M. I.; Aristolóquicas.

VG. En el Estado de Guerrero, la Mistecа y otras tierras calientes.

C. FIS. Raíces del grueso de una pluma de ganso, que insensiblemente se adelgazan hácia la extremidad; exteriormente grises y con arrugas longitudinales; meditulio amarillento; su olor se asemeja al del huaco y su sabor es picante y amargo.

U. V. La raíz goza entre el vulgo la reputacion de antiespasmódica.

TAMARINDO. Tamarinier, Franc.; Tamarind, Ing.; *Tamarindus indica*, * L.; Leguminosas.

VG. En las regiones calientes y húmedas de la República.

P. U. El fruto.

COM. Q. Contiene en 100 partes, segun Vauquelin, ácido cítrico 9.40, tartrato ácido de potasa 3.25, ácido tártrico 1.55, ácido málico 0.45, azúcar 12.50, goma 4.70, gelatina vegetal 6.0, agua y leñoso 61.95.

U. M. Laxante y atemperante. D. 15 á 60 gram. para 125 de agua en cocimiento; la pulpa 15 á 60 gram. como purgante: ménos cantidad por maceracion en 1 litro de agua, como atemperante.

TANIBATA. *Ipomœa stans*, D. C.; Convolvuláceas.

VG. En la Cordillera de Guadalupe del Valle de México.

P. U. La raíz como purgante.

TAPIOCA. Tapioka, Franc. ó Ing. Fécula del *Manihot utilissima*, Pohl.; Euforbiáceas. Planta que vegeta en México y otras partes de América. La planta tiene el nombre vulgar de Yuca brava ó amarga, y la fécula el de Mandioca.

C. FIS. Grumos duros, opalinos y elásticos; sabor poco notable; parcialmente solubles en el agua fria; con el agua hirviendo forman un *atole* de una viscosidad y trasparencia particulares.

PREP. Se reduce á pulpa la raíz de la yuca, se exprime, y el jugo que escurre se abandona por algunas horas. Por el reposo se asienta la fécula, que se separa por decantacion, se lava y seca sobre placas de fierro bien calientes: puede prepararse igualmente con la fécula del huacamote.

FALS. Se le mezcla fécula de papa, á la que se da con este objeto una forma semejante, calentándola húmeda en placas de metal á 100° de temperatura. Esta falsa tapioca es más opaca que la verdadera, y cuando se hierve con agua acidulada con el ácido sulfúrico, produce, segun Payen, un olor de cola agria, tanto más notable cuanto mayor es la cantidad de fécula de papa.

U. EC. Como alimento.

U. M. Emoliente al exterior.

TAPSIA. Thapsia, Franc. ó Ing.; *Thapsia garganica*, L.; Umbelíferas.

VG. En Argelia y en el Sur de Europa.

P. U. La raíz y la resina que de ella se extrae.

C. FIS. La raíz se encuentra en el comercio, segun Planchon, en rebanadas de más de una pulgada de grueso; exteriormente son de un color gris pardusco y su superficie presenta estrías anulares; al interior es blanca y compacta; la parte cortical es igual á la mitad del radio y está formada por capas regularmente concéntricas; el sabor es picante y cáustico. La resina es dura, quebradiza, de color moreno-amarilloso, trasparente.

COM. Q. Los principales principios que contiene la raíz, son: aceite volátil, resina, extractivo y almidon.

U. M. Los esparadrapos preparados con la resina de la tapsia determinan sobre la piel en que se aplican una erupcion miliar. Es un excelente revulsivo.

TARAY DE MÉXICO. Cuate, Leño nefrítico; Coatl, Mex.; Urza, Otomí; *Varennea polystachya*, D. C.; Leguminosas.

VG. En la barranca de Mochitiltic, en los alrededores de Puebla, etc.

P. U. Los leños y la goma.

C. FIS. Los primeros se encuentran en el comercio en trozos de diversas dimensiones; corteza resquebrajada, moreno-rojiza; madera amarilla tirando al moreno; albura en sus capas más internas amarillenta, y en las externas rojiza; textura compacta; sabor dulzacho y astringente, cuando está fresca; ligeramente amargo despues de seca.

La goma que mana espontáneamente de la corteza de este árbol, se presenta en fragmentos relativamente pequeños, formados por la aglomeracion de algunos granos; la superficie que ha estado expuesta al contacto del aire, es opaca; la fractura lustrosa y vítrea; olor débil; color moreno-rojizo, semejante al de la goma quino; sabor muy astringente y sin amargura.

* Algunos autores consideran el tamarindo de México como especie distinta, y le llaman *T. occidentalis*, Gaertner.

TE

COM. Q. La goma está formada, segun Oliva, de tanino, una pequeña cantidad de materia colorante, ó impurezas.

U. V. El agua en que se ha macerado el leño, como profiláctico, en las epizootias de las gallinas; el cocimiento del mismo para combatir las inflamaciones de los riñones y de la vejiga. La goma tiene las mismas aplicaciones que el tanino, y puede sustituir con ventaja á la goma quino.

SUST. Suele sustituirse el leño del taray con el palo dulce, *Eyseuhartia amorphoydes*, de la familia tambien de las Leguminosas: este árbol que vegeta en el Valle de México, tiene su madera blanca y por este carácter se distingue fácilmente de la del cuate.

El taray de Europa, llamado tambien tarajc, atarfo, tamariz y talaya, es producido por el *Tamarix gallica*, L., de la familia de las Tamaricíneas; no se usa en México.

TÉ. Té de China; Thé Franc.; Tea, Ing.; *Thea chinensis*, Sims.; Ternstremiáceas.

VG. En China y el Japon, y es cultivado en esos países, en el Brasil, en la India, etc.

P. U. Las hojas enrolladas y diversamente preparadas.

C. FIS. Se distinguen en el comercio muchas clases de té; las principales son:

1ª LOS TÉS VERDES, caracterizados por su color verde oscuro, ó más ó ménos azulado, olor aromático particular, sabor astringente y de una amargura agradable; está formado solamente de hojas enrolladas sobre sí mismas; su infusion es de un color amarillo verdoso bajo, y reduce las sales de plata. Hay muchas variedades de estos tés, como el té perla, chulan, hyswen, etc.: suelen mezclarle flores de otras plantas para darles mejor olor, como las del *Olea fragans*, de la *Camellia sesanqua*, etc.

2ª TÉS NEGROS. Color moreno oscuro; las hojas se hallan mezcladas con sus peciolos; olor más débil que el de la variedad anterior; su infusion tiene un color moreno; no reduce las sales de plata. Tambien se encuentran algunas variedades de estos tés. Segun Warington, los tés negros difieren de les verdes, porque se les somete á la fermentacion ántes de secarlos.

COM. Q. El té contiene, segun Mulder, aceite volátil, clorofila, cera, resina, goma, tanino, teina, extractivo, extracto muriático,* albumina, leñoso, sales diversas y apotegma.

El Dr. Rochleder ha encontrado tambien un ácido particular, que es el ácido boheico, y Peligot un principio nitrogenado semejante á la caseina. La teina es idéntica á la cafeina.

ADULT. Cubren al té verde con sulfato de cal ó con sulfato de cal y azul de Prusia, ó con estas dos sales que mezclan á una sustancia vegetal amarilla. Fabrican tambien un falso té, con polvo de las hojas de esta planta, mezclado con arena ú otras sustancias terrosas aglutinadas con goma y cubiertas, ó con lo mismo que ponen al té verde, ó con plombajina cuando quieren hacerlo pasar por té negro. Estos fraudes se descubren fácilmente por la incineracion: el té puro no produce más que 5 por ciento de cenizas.

* Obtenido de las hojas agotadas por el éter, el alcohol y el agua acidulada por el ácido muriático.

TEP

U. M. Estimulante y tónico. D. 2 gram. en infusion para una taza de agua.

TÉ LIMON. *¿Andropogon citratus?* D. C.; Gramíneas.

VG. Cultivado en diversas localidades de la República.

P. U. Las hojas en infusion como estimulante digestivo.

U. M. Antiespasmódico. D. 1 gram. para 250 de agua por infusion.

TÉ DE MILPA.* Acahualillo; *Bidens tetragona*, D. C.; Compuestas.

VG. En el Valle de México y otros lugares de la República.

COM. Q. Contiene, segun el Pr. Mendoza, de México, tanino, materia grasa, aceite esencial concreto, materia nitrogenada semejanto á la caseina, materia amarillo-rojiza y materia verde.

U. V. Las hojas sometidas instantáneamente á la accion del agua hirviendo, en seguida secadas y enrolladas como las del té de China, se usan lo mismo que éste.

Se da el mismo nombre y usos á las hojas del *B. leucantha*.

TECOMATE. Árbol de las calabazas, Guajo (al fruto); Tecómatl, Mex.; *Crescentia cujete*, L.; Bignoniáceas.

VG. Es aborígeno de nuestras tierras calientes.

U. V. La pulpa del fruto al interior contra algunas afecciones del hígado, y como pectoral.

TEJOCOTE. *Cratægus mexicana*, Mociño y Sessé; Rosáceas.

VG. Es aborígeno y cultivado en varias partes de México.

U. V. El cocimiento de los frutos como pectoral y el de las raíces como antidisentérico y diurético: los primeros dan abundante jalea que es muy usada como alimento.

TEPEACUILOTL. *Cornus alba*, L.; Corneas.

VG. En el Monte de las Cruces.

U. V. La corteza como tónica y astringente.

TEPEGUAJE. *Acacia acapulcensis*, H. B.; Leguminosas.

VG. En las regiones calientes de la vertiente occidental de la cordillera mexicana.

U. V. La goma que escurre de su corteza como sucedánea de la arábiga, y la corteza, rica en principios tánicos, como astringente.

TEPOZAN. Topozan, Topoza; Zayolizcan, Mex.; *Buddleia americana*, L.; Escrofulariáceas.

VG. En el Valle de México y otros muchos lugares de la República.

U. V. La corteza y raíces en cocimiento contra algunas afecciones del útero, y como

* Véase «La Naturaleza,» tom. I, pág. 74.

diuréticas; las mismas partes del vegetal y las hojas, como resolutivas, vulnerarias, y segun Hernandez, para quitar los dolores de las articulaciones.

TEQUEZQUITE. Tequizquitl, Mex. Con este nombre se denominan las eflorescencias salinas, compuestas principalmente de carbonato de sosa, que se forman en diversos lugares de la República, especialmente en el Valle de México.[1]

COM. Q. Se distinguen diversas clases de tequezquite.

1ª TEQUEZQUITE ESPUMILLA. Es la mejor clase y está compuesto, segun Hay, de carbonato de sosa anhidro 516, sulfato de sosa 153, cloruro de sodio 0.45, agua 246, materias terrosas 0.30. Se recoge en la parte N. O. del lago de Texcoco, en San Cristóbal, etc.

2ª CONFITILLO. Compuesto de carbonato de sosa 28, cloruro de sodio 30, materias terrosas 35. Se encuentra en los terrenos arenosos de las inmediaciones de los lagos de Texcoco, San Cristóbal, etc.

3ª CASCARILLA. Contiene carbonato de sosa 20, cloruro de sodio 46, sulfato de sosa 4, materias terrosas 30.

4ª POLVILLO. Carbonato de sosa 5, sulfato de sosa 1.5, cloruro de sodio 6, materias terrosas 85.

U. M. En baños alcalinos, 500 á 1000 gram. para un baño.

U. IND. Para la fabricacion del jabon y demas usos que se dan al carbonato de sosa. (V. Carbonato de sosa.)

TESCALAMA. Texcalamatl, Amacoztic, Tepeamatl, Mex. Sustancia resinosa producida por incisiones hechas en la corteza del Higueron ó Higuerote, *Ficus nymphæifolia*, L., Móreas. Árbol que vegeta en las regiones calientes de la vertiente oriental de la Sierra Madre.

Se conserva dentro del agua para que no pierda su consistencia.

U. V. Como catagmático en bizma en las fracturas y en la region sacra para *curar?* algunas afecciones del útero.

TEZACPATLI. *Senecio precox*, D. C.; Compuestas.

VG. En la Cordillera de Guadalupe Hidalgo del Valle de México.

U. V. El cocimiento de las hojas de esta planta como vulnerario y antireumático.

TIANGUISPEPETLA. Tianguis, Sanguinaria de Cuba, *Illecebrum achyrantha*, L., *Alternanthera achyrantha*, D. C.; Paroníqueas.

VG. En la Ciudad de México y otros muchos lugares de la República.

COM. Q. Laso de la Vega hizo la análisis de esta planta, y encontró en ella una corta cantidad de materia resinosa, blanda y de sabor nauseabundo; materia extractiva, clorofila, celulosa, nitratos y oxalatos de potasa y de sosa.[2]

U. V. El cocimiento y el jugo de la planta, tomado como bebida á pasto y en lavativas, así como las cataplasmas hechas con ella, gozan de mucha reputacion entre el vulgo para la curacion de la fiebre llamada tabardillo ó tifo: se la creo tambien diurética y diaforética.

TILIA. Tila, Sirimo; *Tilia heterophylla*, Vent.; Tiliáceas.

Esta especie se usa como succedánea de la *Tilia europæa*, L.; Tilleul, Franc.; Bast, Ing.; cuyas propiedades tiene, aunque en menor grado.

VG. En los Estados de Morelos, Michoacan, de México y otros.

COM. Q. La especie europea contiene aceite volátil, tanino, azúcar, goma, clorofila y sales potásicas y cálcicas; albumina, resina y celulosa: probablemente la nuestra encierra principios semejantes.

U. M. Antiespasmódica. D. Infusion 4 á 8 gram. para 1 litro de agua; agua destilada 30 á 125 gram.

TIMBIRICHI. Piñuela, Jocuistle, Aguava, Ananas bravas; *Bromelia pinguin*, L.; Bromeliáceas.

VG. En diversas regiones calientes de México y otros lugares de América.

U. V. Los frutos como antihelmínticos y anticscorbúticos.

TLACAXOCHITL. *Hedyotis americana*, Cerv.; Rubiáceas.

VG. En los alrededores de México.

P. U. La raíz como astringente.

TLACHICHINOA. *Tournefortia mexicana*, Cerv.; Borrajíneas.

VG. En Ayacapixtla.

U. V. Las hojas contra la sarna y para curar las úlceras.

TLALPOPOLOTL. *Flourencia thurifera*, D. C.; Compuestas.

VG. En las regiones calientes de México.

P. U. La resina y la raíz.

U. V. La primera como succedánea del incienso; la segunda como pectoral y vulneraria.

TLANEPAQUELITE. Yerba Santa: Tlanepaquilitl, Mex.; *Piper sanctum*, Mociño y Sessé; Piperáceas.

VG. En Orizaba, Oaxaca y otros puntos de la República.

U. V. Las hojas como condimento y como estimulantes.

El Sr. Cal dice que por la destilacion de esta planta se obtiene un aceito esencial más pesado que el agua y semejante al de sasafrás.

TLATLANCUAYA. Tlatlancuaye, Atlatlancuaya, Yerba del tabardillo, de Puebla, Yerba de la calentura; *Achyranthes calea*, Ibañez; * Amarantáeeas.

VG. En Izúcar de Matamoros y en Atlixco.

P. U. Toda la planta.

C. FIS. Tallo subfructicoso rollizo, estriado cuando jóven, despues rugoso y nudoso, verde, algo azulado y manchado, con un ligero tinte rojizo en los nudos. Hojas ovado-lanceoladas, enteras, lampiñas; longitud de

1 Véase «Gaceta Médica de México,» t. II, pág. 85.
2 «El Observador Médico,» tom. 1, pág. 15.

* Véase «La Naturaleza,» tom. IV, pág. 78.

8 á 12 centím., latitud de 4 á 6; suelen sin embargo encontrarse algunas hasta de 22 centím. de largo por 9 de ancho. Flores muy pequeñas, hermafroditas y dispuestas en glomerulas lanuginosas. El fruto es una aquena coronada por el estilo; el pericarpio, formado por una membrana muy delgada, presenta puntos rojizos en su mitad superior, que le dan un aspecto rosado.

COM. Q. Las hojas y tallos contienen, segun Ibañez (Pr. mexicano), celulosa, clorofila, materia grasa, materia colorante amarilla, principio extractivo amarillo, albumina vegetal, fécula, azúcar y materias albuminoides no coagulables por el calor, oxalato de potasa neutro, oxalato de cal, nitrato de potasa, cloruro de potasio y fosfato de magnesia.

U. V. Goza entre el vulgo gran reputacion como antifebrífuga; el cocimiento concentrado, se usa principalmente en el tifo.

TOLOACHE. Estramonio, Tapate; Nacazcul, Toloatzin, Tlapatl, Mex.; Stramoine, Franc.; Thorn-Apple, Ing.; *Datura stramonium*, L.; Solanáceas.

VG. En el Valle de México y multitud de puntos de la República.

P. U. Las hojas.

C. FIS. Estas son óvalo-angulosas, aguzadas, desigualmente sinuado-dentadas, agudas, olor viroso y sabor acre y amargo.

COM. Q. Segun Promnitz, contienen goma, extractivo, daturina, almidon, albumina, resina, sustancias salinas, clorofila, leñoso y sales. El Dr. Hidalgo Carpio, de México, ha comprobado la existencia de la daturina en las hojas.

U. M. Narcótico. D. Polvo 5 á 15 centígr.; extracto 1 á 10 centígr.; tintura 1 á 20 gotas. Su administracion debe hacerse con prudencia y subiendo poco á poco.

CONTRAV. (V. Atropina.)

TOMATE.* Tomatito; Diversas especies del género *Physalis* se confunden en México con este nombre, el *Ph. pubescens*, *Ph. peruviana*, *etc.*; Solanáceas. Dichas especies son indígenas y se cultivan en la República.

U. V. y EC. Los frutos muy usados como condimento y al exterior como emolientes.

TOMATILLO. Tomate de culebra; Tomatl, Tlemolli, Mex.; Xpaknul, Maya; *Physalis angulata*, D. C.; Solanáceas.

VG. En Tabasco, Yucatan y otros lugares de México.

U. V. Toda la planta como antiperiódica.

TOMILLO. Thym, Franc.; Thymi, Ing.; *Thymus vulgaris*, L.; Labiadas.

VG. Es cultivado en México y otros lugares.

P. U. Las hojas, que deben sus propiedades á un aceite esencial.

SUST. Se suele sustituir con el tomillo de Jalapa, *Micromeria xalapensis*, D. C., cuyas propiedades parecen idénticas.

U. M. Tónico estimulante. D. En tisana por infusion 2 á 10 gr. para 1 litro de agua; agua destilada 10 á 60 gram.; esencia 1 á 5 gotas.

TORMENTILA. Tormentille, Fran.; Tormentil, Ing.; *Tormentila erecta*, L.; *Potentilla erecta*, Nestler; Rosáceas.

VG. En los Alpes.

P. U. La raíz.

C. FIS. Raíz gruesa como el dedo, cónica, casi leñosa, rojiza interiormente, negruzca por fuera, provista de abundante cabellera.

COM. Q. M. Meissner ha encontrado en la raíz: miricina, cerina, resina, tanino en gran cantidad, rojo de tormentila, rojo modificado, extracto gomoso, goma, extractivo, aceite volátil y fibra leñosa.

U. M. Astringente. D. Polvo de 1 á 5 gram. y aun más; cocimiento 10 á 30 gram. para 1 litro de agua.

TORONJIL. *Cedronella mexicana*, Benth.; Labiadas.

VG. En Xochimilco, Tlalpujahua y otros lugares de la República.

P. U. Las inflorescencias se usan como succedáneas del *Melissa officinalis*, L. (Toronjil de Europa ó Melisa), cuyas propiedades parecen ser las mismas. Tambien se usa el aceite esencial que con abundancia contiene esta planta.

Llevan asimismo el nombre de toronjil, la *Cedronella pallida*, Lindl., y la *Calamintha nepeta*, Link y Hoffm. El olor de la primera, que es la que con más frecuencia suelen traer los indígenas, se asemeja al del poleo.

U. V. Antiespasmódico. D. 2 á 4 gram. para 120 en infusion.

TREMENTINA COMUN. Trementina de pino ó de ocote; Ocotzol, Mex.; producida por incisiones hechas en la corteza del ocote, *Pinus tcocote*, Schlecht; Coníferas.

VG. En los montes que circundan el Valle de México, en el Real del Monte y otros muchos lugares de la República.

C. FIS. Consistencia de jarabe espeso, granujosa, ordinariamente de un color blanco sucio; cuando se conserva en vasija cerrada se separa en dos partes: una inferior, opaca y resinosa; otra superior, líquida y trasparente; el olor de esta trementina es fuerte, penetrante y particular; sabor amargo y acre; es soluble en el alcohol y en el éter, y se solidifica añadiéndole magnesia de la misma manera que lo hace la trementina de Burdeos, cuyas propiedades tiene.

COM. Q. Contiene aceite esencial llamado vulgarmente aguarrás, una resina neutra (abietina), ácidos pimárico, abiético y sílvico.

La trementina del comercio contiene generalmente fragmentos de corteza del ocote y otras sustancias extrañas; se purifica fundiéndola y filtrando al través de un mirifiaque.

U. Se usa como succedánea de la trementina de Burdeos, que es producida por el *Pinus maritima*, Lamk.

U. M. Estimulante balsámico. D. Desde 50 centígr. hasta 4,8 y 15 gram.; la esencia 10 á 20 gotas como estimulante.

* En Europa y en otros países llaman así al *Lycopersicum esculentum*. (V. Jitomate.)

TRIGO. Fromont, Franc.; Wheat, Ing.; *Triticum sativum*, Lamk.; y otras especies del mismo género; Gramíneas.

VG. Cultivado en diversas partes del mundo.

P. U. Los frutos.

COM. Q. Contienen, segun Boussingault, por término medio, gluten 12.8, albumina 1.8, almidon 59.7, dextrina 7.2, celulosa 1.7, sales minerales 1.6 y agua 14.

U. Como alimento en todo el mundo civilizado.

TRIPA DE JÚDAS. Molonqui, Tumbavaqueros; ¿Temecatl? Mex.; *Cissus tiliacea*, H. B.; Ampelídeas.

VG. En el Valle de México, Estado de Morelos y otros lugares de la República.

U. V. El cocimiento y la tintura de los tallos de esta planta, gozan de gran reputacion para curar el reumatismo.

TROMPETILLA. Nombre dado á diversas especies de *Bouvardia; B. augustifolia*, H. B., *B. hirtella*, H. B., *B. jacquini*, H. B., etc., Rubiáceas.

VG. En el Valle de México y otros lugares de la República.

U. V. El cocimiento de las hojas goza de gran reputacion en el vulgo para curar la hidrofobia, propiedad que hasta ahora no han confirmado las observaciones clínicas que se han hecho.

TURBIT VEGETAL. Turbith végétal, Franc.; Turpeth root, Ing.; *Convolvulus turpethum*, L.; *Ipomœa turpethum*, R. Br.; Convolvuláceas.

VG. En la India.

P. U. La raíz.

C. FIS. Raíz del grueso de un dedo, larga, de corteza gruesa, gris en su exterior, blanca interiormente, porosa, muy resinosa; da un jugo susceptible de coagularse en una gomo-resina semejante á la de la escamonea, y de la cual se perciben algunos vestigios cuando la raíz está seca: no tiene olor y su sabor es casi nulo. Se debe elegir pesada, sin aspecto atercicpelado, y cuidando de que tenga su corteza, porque es la parte donde residen sus principales propiedades.

COM. Q. M. Boutron-Charlard ha encontrado en esta raíz, resina, una materia grasa, aceite volátil, albumina, fécula, una materia colorante amarilla, leñoso, sales y óxido de fierro.

U. M. Purgante drástico. D. El polvo de 1 á 4 gram.; extracto de 1 gram. á 1 gram. 50 centígr., y la resina pura de 60 á 75 cent.

TUSÍLAGO. Tussilage, Franc.; Colts foot, Ing.; *Tussilago farfara*, L.; Compuestas.

VG. En Europa.

P. U. Las hojas y flores, que se usan muy rara vez como pectorales.

UÑA DE GATO. Cinorreden, Agabanze, Escaramujo, Rosal perruno; Eglantier, Fr.; Hips, Ing.; *Rosa canina*, L.; Rosáceas.

VG. En los alrededores de México y otros puntos.

P. U. Los frutos.

COM. Q. Sus principales componentes son los ácidos cítrico, málico, tánico y azúcar.

U. M. Astringente.

VAINILLA. Tlilxochitl, Mex.; Vanille, Franc.; Vanilla, Ing.; *Epidendrum vanilla*, L.; *Vanilla planifolia*, Andrews; Orquídeas.

VG. En Papantla, Misantla, y otros lugares de las costas mexicanas.

P. U. Los frutos, de los que se encuentran varias clase en el comercio.

1ª ♀ VAINILLA MANSA, legítima, escarchada, que, segun Schiede, la produce la *Vanilla sativa*.

C. FIS. Cápsulas siliciuformes, dehiscentes, de 16 á 20 centím. de longitud y de 7 á 9 milím. de grueso; superficie con surcos y arrugas longitudinales; las extremidades adelgazadas, y la correspondiente á la base del fruto encorvada; color moreno rojizo-oscuro; olor análogo al del bálsamo negro, pero más suave; consistencia blanda; generalmente se encuentran en su superficie agujas cristalinas y brillantes de vainillina, por lo que la llaman vainilla escarchada.

2ª VAINILLA CIMARRONA; *Vanilla sylvestris*, Schiede.

C. FIS. Los de la anterior, de la que difiere por sus menores dimensiones, su color ménos oscuro, su superficie áspera, su consistencia quebradiza y porque no presenta cristales de vainillina.

3ª VAINILLA POMPONA, boba, vainillon, plátano vainilla; Segne Xante en Totonaco; *Vanilla pompona*, Schiede.

C. FIS. Cápsulas de 14 á 19 centím. de longitud y de 14 á 21 milím. de ancho; su forma se asemeja algo á la de un plátano; color muy oscuro, casi negro; consistencia blanda; olor algo anisado, ménos suave y balsámico que los anteriores.

La vainilla de tarro es la misma vainilla mansa, cosechada en los bosques. La vainilla rezacate está formada de frutos cosechados mucho ántes de haber llegado á su madurez ó despues de hecha la dehiscencia.

COM. Q. Aceite graso moreno-amarillento 10.8, resina blanda 2.3, extractivo con acetato de potasa 16.8, extracto que colora en verde las sales de fierro, enturbia la solucion de emético y no precipita la gelatina 9.0, azúcar y ácido benzóico 7.3, apotema 7.1, goma 11.2, sustancia amilácea 2.0, ¿dextrina? 5.9, ácido benzóico 1.1, leñoso 20. (Bucholtz.) Segun Gobley, el principio oloroso de la vainilla es la vainillina (ácido vainíllico, Tieman), que existe en más abundancia en la vainilla mansa.

U. EC. Se usa para aromatizar el chocolate y otros alimentos; la pompona se emplea particularmente para perfumar el tabaco.

U. M. Estimulante general. D. Polvo 2 á 8 gram.; tintura 4 á 16 gram.

U. IND. Como perfume, muy usada.

VALERIANA DE MÉXICO. Raíz ó yerba del Gato; Cuitlapatli, Mex.; *Valeriana mexicana*, D. C.; Valeriáneas.

VG. En el Valle de México.

P. U. La cepa.

C. FIS. Se presenta en rebanadas ó discos

carnosos de 4 centím. y más de diámetro ó en tubérculos voluminosos; su color es moreno amarilloso al exterior; amarillosos interiormente; olor fuerte y desagradable; sabor amargo y algo acre: cede al agua y al alcohol sus principios activos.

COM. Q. Contiene ácido valeriánico en bastante cantidad para poderlo extraer de una manera económica; una resina?, fécula, leñoso y sales. (V. Acido valeriánico.)

Se usa como succedánea de la valeriana oficinal; Valériane, Franc.; Valerian, Ing.; *V. officinalis*, L., de la que tiene las propiedades.

U. M. Antiespasmódica. D. Polvo 1 á 5 gr.; extracto 25 centigr. á 1 gram.; tintura 2 á 15 gram.; tisana 4 á 10 gram. para 1 litro de agua; esencia 2 á 10 gotas.

VENENILLO. Romerillo; *Asclepias linearia*, Cav.; Asclepiádeas.

VG. En el Valle de México.

U. V. El jugo lechoso de esta planta como drástico violento: peligroso en su empleo.

U. M. Los vilanos impregnados de una solucion de percloruro de fierro y bien secos, se emplean para contener las hemorragias. Se conocen en México bajo el nombre de homostático aleman.

VERBENA. Verveine, Franc.; Vervain, Ing.; *Verbena officinalis*, L.; Verbenáceas.

VG. En el Valle de México y otras regiones templadas.

P. U. Las hojas.

Suele sustituirse con la *Verbena caroliniana*, cuyas propiedades son semejantes.

U. M. Estimulante, poco usada.

VERDOLAGA. *Portulaca oleracea*, L.; Portuláceas.

VG. En México, Europa, etc.

U. El cocimiento de esta planta como laxante; las hojas y tallos son comestibles.

VERÓNICA. *Veronica peregrina*, L.; Escrofulariáceas.

VG. En las tierras templadas de México.

Se emplea como succedánea de la *V. officinalis*, cuyas propiedades posee.

U. M. Estimulante y anticescorbútica. D. En tisana por infusion 10 á 15 gram. para 1 litro de agua.

VIOLETA ESPAÑOLA. Violeta extranjera ó de jardin, Yerba del aguardiente; Violette, Franc.; Violet, Ing.; *Viola odorata*, L.; Violáceas.

VG. Cultivada en los jardines.

P. U. Las flores.

C. FIS. Cáliz de 5 sépalos desiguales apendiculados en su base; pétalos 5, irregulares; el inferior escotado y prolongado en su base en un espolon, y provisto de dos apéndices nectaríferos; los dos pétalos laterales barbados; estambres 5 con los filamentos ensanchados; anteras de dos celdas separadas por un conectivo que se prolonga arriba de ellas en una membrana escamosa. Color de la corola, violeta; olor suave y especial.

Ceden al agua hirviendo sus principios activos; su infusion enrojece por la accion de los ácidos y vuelve á su color ó enverdece por los álcalis.

Las violetas deben privarse de su cáliz y desecarse rápidamente, colocándolas en tamices cubiertos con papel y expuestos á la sombra: se guardarán en frascos al abrigo del aire y de la luz.

COM. Q. Contienen dos ácidos orgánicos, uno rojo y otro blanco, azúcar, cera, una resina, un principio aromático, un alcaloide (violina) combinado con el ácido málico, materia colorante y sales.

ADULT. Comunmente se le mezclan ó sustituyen las flores de otras especies del mismo género: el farmacéutico debe comprar sus violetas frescas para no ser engañado.

No debe sustituirse la violeta extranjera con la que llaman del país, porque son distintas plantas y diversas sus propiedades terapéuticas.

U. M. Emoliente y laxante. D. Infusion 8 gram. para 1 litro de agua; jarabe 30 á 60 gram.

VIOLETA DEL PAÍS. *Sida triloba*, Cav.; *Anoda triloba;* Malváceas.

VG. En el Valle de México y otros lugares.

U. V. Las flores como emolientes.

YEDRA ó HIEDRA TERRESTRE. Lierre terrestre, Franc.; Ground Ivy, Ing.; *Glechoma hederacea*, L.; Labiadas.

VG. En Europa.

P. U. Toda la planta.

C. FIS. Tallos rastreros; hojas con largos pezones, reniformes ó cordiformes y arredondadas; lampiñas, ó con pelos muy esparcidos; las flores purpúreas ó azules, que nacen en la axila de las hojas: el sabor de esta planta es amargo y su olor aromático. Debe sus propiedades á un aceite esencial.

SUST. En México se usan, con el nombre de hiedra terrestre, las hojas del Manto de la Vírgen, *Pharbitis violacea*, Boj., Convolvuláceas; las del Sombrerillo de agua, *Hydrocotyle americana*, L., Umbelíferas; las de la hiedra morada ó Flor de la campana, *Cobæa scandens*, Polemoniáceas; y más comunmente las hojas de la violeta del país, *Sida triloba*, L., y las de la *Malva ¿caroliniana?* Las propiedades de estas distintas plantas, siendo diversas, no deben usarse indistintamente, ni sustituirse á la hiedra terrestre de Europa.

U. M. Estimulante y béquico. D. En tisana por infusion 5 á 10 gram. para 1 litro de agua.

YERBABUENA. Menta; Sacni, Otomí; Menthe verte, Franc.; Spearmint, Ing.; *Mentha viridis*, L.; Labiadas.

VG. Cultivada en México y otros lugares.

P. U. Las hojas.

C. FIS. Lanceoladas, sentadas, con los márgenes provistos de dientes distantes, olor fuerte y aromático, sabor caliente y ligeramente amargo; cede al agua y al alcohol sus principios activos.

Se usan de la misma manera las hojas de la *Mentha rotundifolia*, L., la *M. sativa*, L., etc., cuyas propiedades son idénticas y debidas á un aceite esencial que con abundan-

cia contienen. Se prefiere generalmente á estas especies la yerbabuena piperita.

U. M. Estimulante general. D. Infusion 4 á 8 gram. para 120 de agua; agua destilada 30 á 125 gram.; esencia 10 á 30 centíg.; alcoholado 10 á 30 gram.

YERBABUENA PIPERITA. Menta piperita; Menthe poivrée, Franc.; Peppermint, Ing.; *Mentha piperita*, L., Labiadas.

VG. En los montes de S. Mateo, al Poniente del Valle de México, y en Europa, donde tambien se cultiva.

C. FIS. Tallo lampiño ó con pelos muy esparcidos, hojas pecioladas, óvalo-agudas ú óvalo-lanceoladas, dentadas en sierra, de un verde oscuro, lampiñas ó con pelos en los nervios de la cara inferior; olor agradable, penetrante y particular; sabor caliente, alcanforado, algo amargo y acompañado de una sensacion de frescura: conserva sus propiedades algun tiempo despues de desecada.

COM. Q. Contiene una esencia líquida, una esencia sólida llamada mentol, un aceite graso, tanino en pequeña cantidad, clorofila, etc.

U. M. y D. Las de la Yerbabuena comun.

YERBA DEL ALACRAN. Tlachichinolli, Tlepatli, Mex.; *Plumbago scandens*, L.; Plumbagíneas.

VG. En las regiones calientes y húmedas de la República.

U. V. Las hojas aplicadas al exterior como cáusticas, interiormente como eméticas, sumamente peligrosas. La raíz cáustica y purgante.

YERBA DEL ÁNGEL. *Eupatorium collinii*, D. C.; *E. sanctum*, F. M. I.; Compuestas.

VG. En la Cordillera de Guadalupe Hidalgo del Valle de México.

P. U. Las hojas se usan vulgarmente en cocimiento al interior, contra las diarreas atónicas y como antiperiódicas: se emplean tambien indebidamente en la fabricacion de la cerveza.

YERBA DE LAS ÁNIMAS. Rosilla de Puebla, Chapuz; *Helenium autumnále*, L.; Compuestas.

VG. En los contornos de Puebla, la Presa (Estado de Jalisco), Union de Tula, etc.

U. V. Las flores y semillas como errinas: se han usado, segun Cal, como succedáneas de la árnica.

YERBA DE LAS ÁNIMAS. (V. Jalapa macho.)

YERBA DEL BURRO. Sangre de toro; *Spigelia ¿sp. nova?*; Loganiáceas.

VG. En el Mineral del Chico.

PROP. Las hojas y semillas de esta planta obran como un veneno tetánico.

YERBA DEL CÁNCER, DE MÉXICO.* Llevan este nombre el *Lythrum alatum*, Pursh., *L. vulnerarium*, Schrank, *L. lanceolatum*, Ell., y el *L. album*, H. B.; Litrariáceas, que se encuentran en el Valle de México, en Salamanca y otros puntos de la República. Se da el mismo nombre á la *Gomphrena procumbens*, F. M. I., de la familia de las Amarantáceas, y se encuentra en el Pedregal de San Angel, etc.

U. V. Las hojas de estas plantas en cataplasmas y su cocimiento como vulnerarios, y en las úlceras cancerosas.

YERBA DEL CARBONERO. Diversas especies del género *Bacharis*, familia de las Compuestas, se conocen con este nombre: las *B. Alamani*, D. C., *B. multiflora*, H. B., del Valle de México, *B. xalapensis*, H. B., que abunda en Jalapa, en donde se conoce tambien con el nombre de Escobilla, *B. heterophylla*, H. B., de las inmediaciones de Guanajuato, etc.

U. V. La infusion de las hojas como diaforética, tiene mucha reputacion entre los indígenas para la curacion de los catarros.

YERBA DEL CLAVO. Clavo de olor, Clavillo, Flor del clavo, *Juliania caryophyllata*, La Llave; Zigofíleas.

VG. En Tlalpam, etc.

U. V. Las hojas en infusion como antiespasmódicas.

YERBA DE LA CUCARACHA. *Echites ¿hipoleuca?* D. C.; Asclepiádeas.

VG. En Cuernavaca.

U. V. El Polvo de las hojas y tallos mezclado con azúcar, se usa con buen éxito para destruir las cucarachas *(Blatta americana)*.

YERBA DEL CURA. *Ternstrœmia altamirania*, Schiede; Ternstremiáceas.

VG. En las regiones calientes y húmedas de la República.

U. V. Las hojas en baños contra el reumatismo y la gota.

YERBA DE LA DONCELLA.[1] Carne de doncella, Ala de ángel; Totoncaxoxocollolin, Mex.; *Begonia gracilis*, H. B. K.; Begoniáceas.

VG. En el Pedregal de S. Ángel, Barranca de Santa Fe, alrededores de Puebla, etc.

U. V. La raíz como emeto-catártica.

YERBA DULCE. Dos especies del género *Lippia*, familia de las Verbenáceas, se emplean con este nombre, ya aisladas ó más comunmente mezcladas; la *L. graveolens*, H. B. K., y la *L. dulcis*, Trevir.

VG. En Córdoba, Orizaba, etc.

P. U. Las hojas.

C. FIS. La primera especie presenta sus hojas óvalo-oblongas, con la base arredondada algo acorazonada, festonadas, rugoso-reticuladas, la cara superior pelicerizada, la inferior cubierta con una felpa blanca. La segunda tiene las hojas membranosas, deltoido-ovales ú ovales, agudas, dentadas en sierra; la cara superior áspera y pinchuda, la inferior igualmente pinchuda y pubescente; olor fuerte algo parecido al del ajenjo, sabor fresco y picante al principio, despues dulce.

COM. Q. Contiene, segun Rio de la Loza (Max.),[2] un principio azucarado particular, volátil y soluble en el agua y en el alcohol; aceite volátil, un estearopteno muy parecí-

* En Guadalajara lleva el nombre de Yerba del cáncer la *Salvia indica*, L.: Labiadas.

1 Lleva el mismo nombre la *B. tuberosa*, F. M. I.

2 «La Union Médica de México,» t. I, pág. 132, 1857.

do al alcanfor del Japon por su aspecto y propiedades, clorofila, leñoso, etc.

U. v. La infusion como demulcente pectoral y emenagoga.

YERBA DE LA GOLONDRINA. Celidonia del país; *Euphorbia maculata*, L.; Enforbiáceas.

Vg. En el Valle de México.

U. v. El jugo de esta planta lo usan para quitar las manchas de la córnea; el cocimiento de la misma en lociones para curar la tiña y otras enfermedades de la piel. Se emplea indebidamente como succedánea de la Celidonia europea, *Chelidonium majus*, L.

YERBA DEL INDIO. *Aristolochia fœtida*, H. B. K.; Aristoloquiáceas.

Vg. En Ario y otros lugares calientes de la República.

U. v. El cocimiento de las hojas y tallos goza de gran reputacion como vulnerario. La raíz es estimulante detersiva.

YERBA MORA. Solano negro; Chichiquilitl, Mex.; Morelle, Franc.; Black nightsade, Ing.; *Solanum nigrum*, L.; Solanáceas.

Vg. En el Valle de México y otros lugares.

P. u. Las hojas.

C. fis. Estas son pecioladas, óvalo-lanceoladas, algo trapezoidales, sinuosas, dentadas, color verde oscuro, olor ligeramente viroso y sabor herbáceo algo amargo.

Com. q. La solanina es el principio importante que contienen.

U. m. Narcótico desusado al interior, pero se emplea el cocimiento al exterior en fomentos y en inyecciones vaginales.

YERBA DE LA MULA.* Yayacuahuitl, Mex.; *Monnina Ocampi*, Herrera, Mendoza y Villada (de México); Polígáleas.

Vg. En el Mineral del Chico y la Huasteca.

U. v. Las hojas se usan por el vulgo como tónicas, y los frutos para teñir los lienzos en azul violeta.

YERBA DEL NEGRO. *Malva angustifolia*, Cav.; Malváceas.

Vg. En el Valle de México.

U. m. Toda la planta como emoliente.

YERBA DEL PASTOR, del cáncer, de Puebla; *Acalypha prunifolia*, H. B. K.; Enforbiáceas.

Vg. En el Valle de México, alrededores de Puebla, etc.

U. v. El cocimiento de esta planta como vulnerario.

YERBA DEL POLLO. Rosilla, Quesadillitas; Matlalitztic, Tetzocana, Coapatli, Zoyolxochitl, Mex.; *Commelina tuberosa*, H. B. K.; Comelináceas.

Vg. En el Valle de México.

P. u. El jugo, las hojas y tallos.

C. fis. Tallo erguido, ramoso; hojas sentadas, oblongo-lanceoladas, agudas, superiormente lampiñas, en su cara inferior pubescentes, con el márgen pestañoso; vainas por su parte anterior pubescentes, subcordado-ovadas, alargadas, adelgazadas en su extremidad, subventricosas y con pestañas; olor nulo, sabor mucilaginoso.

Com. q. Contiene, segun Mendoza y Herrera, ácido acético, en el jugo; acetato de amoniaco, en el extracto; principio albuminoide muy fácilmente alterable, albumina vegetal, clorofila, extractivo, cloruro de potasio en abundancia y celulosa.[1]

Se da tambien el nombre de Yerba del pollo á diversas especies de *Tradescantia:* la *T. erecta*, la *T. geniculata*, Jaq., etc., cuyas propiedades son las mismas que las de la *Commelina*, aunque en menor grado.

U. m. Los Dres. Jimenez M. y L., Iglesias, Soriano M. S. y Olvera, han comprobado su eficacia como hemostática. D. Al interior el extracto de 1 á 6 gram. en 180 de agua, ó en píldoras. Al exterior la solucion del extracto de 4 á 8 gram. para inyecciones vaginales ó como tópico.[2]

YERBA DEL PORRAZO ó DEL GOLPE. *Œnothera pumila*, F. M. I.; Onograriáceas.

Vg. En el Valle de México.

U. v. El cocimiento de esta planta como resolutivo en las contusiones.

YERBA DE LA PUEBLA. Senecio; Itzcuinpatli, Mex.; Chohoyotl, Pámeo; *Senecio canicida*, F. M. I.; Compuestas.

Vg. Silvestre en la hacienda de Tlascolpau y otros lugares inmediatos al Estado de Puebla.

P. u. Toda la planta.

C. fis. Raíz blanca amarillenta y ramosa, tallos naciendo de una cepa, cilíndricos, afelpados, con manchitas lineares, longitudinales y violáceas; hojas alternas, profundamente pinatipartidas; inflorescencia en corimbos oligocéfalos, de calátides heterógamos, homócromos, amarillosos y radiados; aquenas cilíndricas y lampiñas.

Com. q. Rio de la Loza (Max.) ha encontrado en esta planta un principio venenoso que parece ser un ácido orgánico, y al que llama ácido senécico.[3]

U. v. Se recomienda como antipsórica y sudorífica.

U. ec. Se usa en Puebla para dar muerte á los perros.

U. m. Tetánica; la han empleado contra la epilepsia.

YERBA DE SAN NICOLÁS. *Ionidium angustifolium*, H. B. K.; Violáceas.

Vg. En el Estado de Tamaulipas.

P. u. La raíz.

C. fis. Tortuosas, delgadas, color gris-blanquecino ó amarillento, superficie ondulada, es decir, que presenta extrangulamientos trasversales de un lado, que corresponden á hinchamientos del opuesto, lo que le da un aspecto semejante al de la ipecacuana blanca; meditulium de color amarilloso, olor nulo, sabor al principio feculento y despues acre.

* Véase «Memoria de la Comision científica de Pachuca,» pág. 215. 1865.

1 Véase «Gaceta Médica de México,» tom. III, páginas 158 y 163.

2 Véase el mismo periódico, págs. de la 164 á la 172.

3 Véase «Tésis del Sr. Rio de la Loza D. Max.,» en su oposicion para adjunto en la Esc. de Med. 1862.

YER

U. v. Goza gran reputacion entre los campesinos para curar la hidropesía.

YERBA DE SANTA MARÍA, DE MÉXICO. *Matricaria parthenium*, L.; Compuestas.

Vg. Es cultivada en los jardines de México.

U. v. Las inflorescencias de esta planta, así como sus hojas provistas de un olor demasiado fuerte y particular, son muy usadas por el vulgo como emenagogas, antiespasmódicas y tónicas.

YERBA DE SANTA MARÍA, DE TIERRADENTRO. *Tagetes lucida*, Cav.; (segun Oliva), Compuestas.

Vg. En los Estados del Interior de la República.

P. u. Toda la planta como antiperiódica.

YERBA DEL SAPO. Escorzonera del país. Bajo esta denominacion se confunden diversas especies del género *Eryngium* de la familia de las Umbelíferas; entre otras el *E. amethystinum*, L.; el *E. comosum*, Laroche, que abunda en los alrededores de México y de Tolnca; el *E. Cerrantesii*, Laroche; el *E. subacaule*, Cav., que vegeta en Chalma; el *E. gracile*, del Valle de México, etc.

U. v. La raíz como emenagoga, diurética y afrodisiaca.

YERBA DEL TABARDILLO. Yoloxiltic, Xoxonitzal, Mex.; *Piqueria trinervia*, Cav.; Compuestas.

Vg. En el Valle de México, Puebla, etc.

U. v. La infusion de toda la planta tomada al interior, como estimulante y febrífuga.

YERBA DE LA VÍBORA ó VIPERINA. *Myriadenus tetraphyllus*, D. C.; Leguminosas.

Vg. En Jamaica, en Amecca del Estado de Jalisco, etc.

U. v. La goma que produce esta planta se usa como antiperiódica.

YERBA DEL ZOPILOTE.[1] Cola de zorra. *Aconitia moschata*, D. C.; Compuestas.

Vg. En Morelia.

U. v. Segun Cal, se usa como corroborante y estomacal.

YERBA DEL ZORRILLO. Yepaxihuitl, Mex.; *Croton dioicum*, Cav.; Euforbiáceas.

Vg. En el Valle de México, Acatzingo, San Agustin del Palmar, etc.

P. u. Las semillas.

C. fis. Estas son semejantes á las del ricino, planas de un lado y convexas del otro, de 3 á 4 milím. de longitud; superficie lisa, lustrosa, con jaspes negros y grises; episperma duro y quebradizo; endopleura distinta y muy delgada; vértice del grano carunculado.

Com. q. Segun D. Morales,[2] contienen agua, albumina, goma, aceite fijo, materia resinosa, sustancia morena soluble en el agua, celulosa y sales. Produce por medio del éter, 29 por 100 de aceite fijo.

U. v. La emulsion de las semillas (20 á 30) como drástica. La raíz en polvo se usa de la misma manera á la dósis de 2 gram.

U. m. Purgante.

YESGOS DEL PAÍS. *Urtica mexicana*, P. M. I.; Urtíceas.

Vg. En el Valle de México y otros lugares templados.

P. u. La raíz.

U. v. La emplean como diaforética, en sustitucion de los yesgos de Europa. *Sambucus ebulus*, L.

YOLOCHIAHUITL. Té de Chile ó del Brasil, Ipecacuana de América; *Psoralea glandulosa*, L.; Leguminosas.

Vg. En las regiones calientes y húmedas de la República y en Chile.

U. v. Las hojas en infusion al interior como vermífugas y exteriormente como vulnerarias; la raíz como emética.

YOLOXOCHITL. Laurel tulipan, Flor del corazon, Huallua, Yerba de las maduras; *Magnolia mexicana*, Mocino y Sessé; Magnoliáceas.

Vg. En el Estado de Morelos y otros lugares de la República.

P. u. Las flores que se cosechan en Marzo ántes de la antesis.

Com. q. Contienen, segun Mendoza y Herrera,[1] aceite esencial, resina verde, quercitrina, tanino, extractivo, celulosa y sales.

U. v. La infusion de las flores frescas como antiespasmódica y la alcoholatura como tónica.

YOYOTE. Narciso amarillo; Yoyotli, Mex.; al fruto, Codo de fraile ó Hueso de fraile;[2] *Thevetia ieccotli*, D. C.; Apocináceas.

Vg. En las regiones calientes y húmedas de la vertiente occidental de la gran cordillera de México.

P. u. Las semillas.

Com. q. Contienen, segun Herrera,[3] entre otros principios, aceite fijo no secante, caseina vegetal, materia extractiva y tevetosa, que es el principio tóxico.

Hasta ahora no han sido empleados por los médicos el yoyote ni sus frutos contra alguna enfermedad, pero está generalmente reconocida por el vulgo la actividad venenosa de aquellos. El Dr. Hidalgo Carpio comprobó ser efectiva dicha propiedad, encontrándola en los diversos productos de la semilla, y particularmente en la tevetosa, que, sin duda alguna, es su principio activo. De sus experimentos sobre diversas clases de animales, resulta: que la tevetosa es un veneno muy activo, aún á la dósis de 5 cent., y que, además de obrar como un emético violento, paraliza el sistema muscular de la respiracion y aun los demás músculos de la vida de relacion.

U. v. El vulgo usa tópicamente las semillas machacadas y amasadas con sebo para la curacion de las hemorroides: dicha práctica debe ser muy peligrosa.

1 La *Perezia moschata* de La Llave y Lejarza, tiene el mismo nombre, debido probablemente al olor almizclado de esta planta.

2 Tésis para el exámen profesional de Farmacia. México, 1872.

1 «Gaceta Médica de México,» tom. II, pág. 223. 1866.

2 En Yucatan llaman campanilla ó aciiz á la *T. neriifolia*.

3 Véase «La Naturaleza,» tom. II, pág. 187.

ZAB

ZÁBILA. Zábida ó Pitazábida; la *Aloe variegata*, L., y otras especies del género llevan este nombre. Liliáceas.

VG. En el Pedregal de S. Angel, etc.

COM. Q. Segun el Prf. F. Llamas, de México, se encuentran en el jugo de esta planta, clorofila, albumina, aceite esencial, goma, barbaloina, resina amarga, materia colorante y sales.

U. V. El jugo de las hojas como drástico y antihelmíntico.

ZACATLASCALE. Cuerda de violin; Tzacatlascalli, Mex.; Cuscute d'Amérique, Fr.; American dodder, Ing.; *Cuscuta americana*, L.; Convolvuláceas.

VG. Mesa central de la República.

P. U. Los tallos.

U. V. Aperitivos y laxantes.

U. EC. Para teñir de amarillo.

ZANAHORIA. Carotte, Fran.; Carrot, Ing.; *Daucus carota*, L.; Umbelíferas.

VG. Cultivada en las hortalizas.

P. U. La raíz.

COM. Q. Esta contiene resina, albumina vegetal, mucílago, azúcares de caña ó incristalizable, ácido péctico, leñoso, vestigios de aceite volátil y sales.

U. EC. Como alimento; es una de las raíces más nutritivas, pues contiene 40 por 100 de principios alimenticios.

U. M. En cataplasmas como emoliente.

ZAPOTE BLANCO. Chochitzapotl, Ixtaczapotl, Mex.; *Casimiroa edulis*, La Llave y Lejarza; incerte sedis.

VG. En la mesa central de México.

P. U. Los frutos.

U. V. Como antihelmínticos.

U. EC. Comestibles.

ZAPOTE BORRACHO. Zapote amarillo; *Lucuma salicifolia*, H. B. K.; Sapóteas.

VG. En el Estado de Morelos.

P. U. Los frutos y la almendra.

U. V. La almendra en la pleuresía.

U. EC. Los frutos comestibles; se cree que tienen propiedades soporíferas.

ZAPOTE PRIETO. Zapote negro; Tlilzapotl, Mex.; *Diospyros obtusifolia*, Willd.; Ebenáceas.

VG. En Cuernavaca y otras tierras calientes de México.

P. U. Hojas, corteza y frutos.

U. V. Las primeras como astringentes, la segunda antiperiódica.

U. EC. Los frutos comestibles.

ZAPOTILLO. Chicozapote, Zapotilla; Xicotzapotl, Mex.; *Sapota achras*, Mill.; Sapóteas.

VG. En los lugares calientes y húmedos de México.

U. V. La corteza de este árbol se emplea como antiperiódica; las semillas se cree que están dotadas de propiedades tóxicas, y se usan como diuréticas.*

U. EC. El fruto como alimento.

* Se hallan en parte cubiertas por una sustancia particular algo parecida á la gutta percha, que se designa con el nombre de *chicle virgen*, y se emplea como masticatorio; en este estado puede servir para obturar las muelas cariadas.

ZAZ

ZARAGATONA. Plantain des sables, Fr.; Fleawort, Ing.; *Plantago psyllium*, L.; Plantagíneas.

VG. En Europa.

P. U. Las semillas, que contienen mucílago en abundancia.

U. M. Emolientes. D. Infusion 15 á 30 gr. para 1 litro de agua; se usa tambien esta como colirio.

ZARZAMORA. Coatlamitl, Mex.; Ronce noir; Franc.; Bramble, Ing.; *Rubus fructicosus*, L.; Rosáceas.

VG. En el Valle de México y otros lugares templados.

P. U. Las hojas y los frutos.

U. EC. Los frutos comestibles, y sirven tambien para hacer vinagre.

U. M. Las hojas astringentes. D. Infusion 10 gram. para 1 litro de agua al interior; al exterior 20 gram. para 1 litro de agua.

ZARZAPARRILLA. Zarzaparrilla de Tulancingo ó de la Sierra; Mecapatli, Quanmecapatli, Nanahmapatli, Mex.; Salsepareille, Franc.; Sarsaparrilla, Ing. Aunque hay varias clases de esta droga, en la Capital de México sólo se usan las raíces del *Smilax medica*, Schlech.; Esparragíneas.

VG. En la vertiente oriental de la gran cordillera mexicana.

C. FIS. Raíces de 80 y más centím. de longitud, del grueso de una pluma de ganso, con arrugas longitudinales al exterior, desprovistas de raicitas y acompañadas de sus cepas y tallos; color rojo moreno; olor casi nulo; sabor mucilaginoso y ligeramente amargo: cede al agua y al alcohol débil sus principios medicinales.

COM. Q. Segun Thubeuf, contiene zarzaparrina, llamada tambien esmilacina, pariglina, ó ácido parilínico, una materia colorante, resinas, almidon, leñoso, aceite fijo, sustancia cerosa, cloruro de potasio y nitrato de potasa. Batka encontró además goma, albumina, basorina, glúten y gliadina, ácidos acético y láctico.

SUST. Con el nombre de zarzaparrilla de Tierracaliente, suelen emplearse las rizomas de un helecho indeterminado: se distinguen fácilmente de la zarzaparrilla de Tulancingo, por ser más gruesas, ramosas, provistas de raicitas muy delgadas, su corteza exteriormente negra, y el meditulio formado por láminas fibrosas que se separan con suma facilidad bajo la forma de cintas.

U. M. Estimulante sudorífico. D. En tisana por digestion, 60 gram. para 1 litro de agua; extracto 50 centígr. á un gram.; vino ó jarabe de 20 á 100 gram.

ZAZALE. Pega-ropa, de flor amarilla; Zazalic, Mex.; *Mentzelia hispida*, Willd.; Loáseas.

VG. En el Valle de México y otros lugares de la República.

COM. Q. Contiene, segun Jáuregui, de México, resina ácida de color moreno oscuro y sabor amargo, materia grasa amarilla, goma, azúcar, almidon, extractivo y sales.

U. V. La raíz de esta planta es un drástico

bastante poderoso; su cocimiento al interior se usa como antiblenorrágico.

ZEDOARIA. Zédoaire, Franc.; Zedoary, Ing.; *Curcuma zedoaria*, Roscoe.; Amomáceas.

VG. En las Indias Orientales.

P. U. Las cepas.

U. M. Estimulante del estómago poco usada en medicina.

ZEMPOALXOCHITL. Clavel de Indias, Flor de muerto, Cempasuchil; Tepezempoalxochitl, Mex.; Roso des Indies, Franc.; *Tuxetes erecta*, L.; Compuestas.

VG. En México.

COM. Q. Segun Latour el *T. patula*, contiene una materia colorante llamada quercetagetina, materia colorante roja, azúcar incristalizable, pectina, cera, resina y sales. Probablemente nuestro zempoalxochitl contiene los mismos principios.

U. V. Las flores como estomacales, febrífugas, aperitivas y antihelmínticas. Las semillas purgantes y vermífugas.

ZOAPATLE. Sinhuapastlo; Cihoapactli, Zihoapactli, Mex.; *Montagnæa tomentosa*, D. C., y *M. floribunda*, La Llave y Lej.; Compuestas.

VG. En el Valle de México, y la segunda especie tambien en el Real del Monte y Tlalpujahua.

P. U. Las hojas y tallos.

C. FIS. La primera especie presenta tallos cilíndricos, estriados y afelpados, con manchas grises y blancas debajo del tomento; hojas de 13 centím. de longitud y 7 de latitud, óvalo-triangulares, subcordadas, de bordes hendidos en almenas, y trinervadas en la base. La *M. floribunda* tiene los tallos

velloso-pubescentes y las hojas deltoideo-ovales, con el márgen subdentado en sierra.

COM. Q. Contienen, segun Federico Altamirano,* Pr. mexicano, albumina, goma, clorofila, materia grasa, materia extractiva, dos resinas; una sustancia neutra, amarillo-morena y amarga; un ácido particular soluble en el agua y en el alcohol y que precipita en amarillo las sales de plomo; sales de cal, potasa, sosa y magnesia; sílice y fosfato de fierro.

U. V. El jugo de esta planta á la dósis de 60 á 90 gram., se usa por el vulgo para provocar las contracciones de la matriz: al cocimiento concentrado de las hojas y tallos le atribuyen la misma propiedad.

ZUMAQUE VENENOSO. Gnau, Bembericua, Mala mujer; Tetlatia, Mex.; Sumac vénéneux, Franc.; Poison sumach, Ing.; *Rhus radicans*, L., y *R. toxicodendron*, L.; Terebintáceas.

VG. En distintos puntos de la República.

P. U. Las hojas.

COM. Q. El Dr. Khittel ha encontrado en ellas tanino, que da precipitado gris con las sales de fierro, clorofila, cera, aceite fijo, resina, albumina, goma, pectina, almidon, ácido oxálico, una sustancia neutra particular y un alcaloide volátil, al que la planta debe sus propiedades.

U. M. Estimulante enérgico del sistema nervioso; muy peligroso en el estado fresco, es infiel cuando está seco. No es prudente usar las hojas sino en alcoholatura. D. Polvo de 20 á 60 centígr. por dia.

* Véase «La Naturaleza,» tom. II, pág. 212, y «El Observador Médico,» tom. I, pág. 355.

FARMACOPEA PROPIAMENTE DICHA

PRIMERA PARTE

PRODUCTOS QUÍMICOS.

ACEITE DE CADE. Aceite de exicedre; Huile de Cade, Franc.; Oil of Cade, Ing.; *Oleum empyreumaticum juniperi oxycedri.*

C. FÍSIC. Líquido espeso, de color moreno casi negro, de olor resinoso y empireumático semejante al del alquitran; su sabor es acre y algo cáustico; insoluble en el agua, pero agitada con él le da olor y sabor; es poco soluble en el alcohol y muy soluble en el éter.

PREP. Llénese una retorta de barro con pedazos chicos de madera del enebre de la miera ó alerce español (*Juniperus oxycedrus*, L.; Coníferas), colóquese en un horno de reverbero, adáptesele una alargadera y á ésta un recipiente: tapadas que sean las junturas, destílese á fuego graduado que se activará al fin de la operacion. Desmóntese el aparato, sepárese el líquido acuoso del aceite volátil contenido en el recipiente, y consérvese dicho aceite en frascos bien tapados.

De la misma manera se preparará el *Aceite empireumático de guayacan*, empleando las raspaduras de esta madera en lugar de la del oxicedro.

El aceite empireumático de ladrillo, conocido tambien con el nombré de *Aceite de filósofos*, se obtiene destilando el aceite de nabo ó la borra del de oliva, mezclados al polvo de ladrillo, procediendo en la operacion como se ha dicho ántes.

U. V. El aceite de guayacan y el de ladrillo se emplean vulgarmente al exterior en la eclampsia.

U. M. Una gota de aceite de cade aplicada sobre un diente cariado, calma el dolor. El aceite de cade se ha empleado como antihelmíntico á la dósis de 15 á 20 gotas en 100 gram. de agua azucarada. Se usa con éxito contra varias afecciones de la piel; este es su principal empleo.

ACEITE VOLÁTIL DE CUERNO DE CIERVO. Aceite animal volátil; Huile volatile de corne de cerf, Franc.; Empireumatic oil hartshorn, Ing.; *Oleum pyrogenæum cornu cervi*

C. FÍSIC. y Q. Líquido, de consistencia variable, muy alcalino, de olor fétido amoniacal y sabor acre; muy poco soluble en el agua, á la que comunica sin embargo su olor, sabor y alcalinidad; recientemente rectificado es blanco, pero se colora con el tiempo, poniéndose moreno, casi negro; cuando llegue á este grado, es necesario destilarlo de nuevo.

PREP. El aceite que queda despues de separar los otros productos de la destilacion de los huesos (V. carb. de amon. empir.), se rectifica poniéndolo en una retorta de vidrio por medio de un tubo largo, para no ensuciar las paredes superiores de la retorta, y se destila hasta obtener cosa de la cuarta parte del aceite empleado.

Este aceite, así rectificado, puede emplearse en lugar del *aceite animal de Dippel*, cuya composicion es muy semejante.

U. M. Estimulante antiespasmódico poco usado. D. 20 centígr. á 2 gram.

ACEITE VOLÁTIL DE SUCCINO. Aceite de succino pirogenado, Aceite de azabache; Huile volatile de succin, Franc.; Crude oil of amber, Ing.; *Oleum succini pyrogenæum.*

C. FÍSIC. Líquido, de olor fuerte particular, de un blanco ligeramente amarilloso ó verdoso, susceptible de espesarse y de colorarse al contacto de la luz, primero en moreno, despues en negro: es una mezcla de diversos productos pirogenados y no un verdadero aceite volátil como el que se extrae de las plantas.

PREP. El aceite volátil que queda al se-

parar por medio del filtro el líquido acuoso llamado espíritu volátil de succino, destíloso en una retorta de vidrio en baño de arena, suspendiendo la operacion cuando hayan pasado los dos tercios, ó cuando el aceite empiece á salir con color.

U. M. Antiespasmódico. D. 4 á 5 gotas.

ACETATO DE AMONIACO LÍQUIDO. Vinagre amoniacal de Boerhaave, Espíritu de Minderero;* Acétate d'ammoniaque, Fr.; Solution of acetate of ammonia, Ing.; *Acetas ammonicus aqua solutus.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido, incoloro, de olor ligeramente amoniacal, sabor salino y urinoso; pero si contiene exceso de álcali su sabor es algo amargo; al aire libre se trasforma con el tiempo en acetato ácido; debe marcar 5° al pesa-sales y ser neutro al papel de tornasol: evaporado cristaliza en agujas prismáticas oblícuas, de cuatro caras, que mezcladas con hidrato de cal dan olor fuertemente amoniacal.

PREP. Satúrese en vasija apropiada el ácido acético á 3° con carbonato de amoniaco hasta que haya un ligero exceso de éste; filtrese y consérvese en un pomo bien tapado.

ADULT. Puede no contener la cantidad de sal que debiera: se descubre esto con el pesa-sales, ó por el resíduo que deja evaporándolo: 62 gram. deben producir 4.62 de acetato cristalizado. El ácido empleado, ó el carbonato de amoniaco, pueden contener cobre, plomo, ácidos sulfúrico ó clorhídrico: suelen falsificarlo añadiéndole clorhidrato de amoniaco ó sulfato de amoniaco, ó saturando el ácido acético con carbonato de potasa. Acidulando la solucion de acetato de amoniaco con ácido nítrico y sumergiendo en ella una lámina limpia de fierro, se depositará allí el cobre: el precipitado blanco que da con los nitratos de plata y de barita, descubre los ácidos clorhídrico y sulfúrico: por el precipitado negro que da cuando se hace pasar una corriente de ácido sulfhídrico, se descubre el plomo: si se ha saturado con carbonato de potasa, por la evaporacion queda acetato de esta base, fácil de reconocer.

Aun cuando esté bien preparado, se altera con el tiempo y se pone ácido, porque deja desprender una parte de la base: es necesario reconocerlo de cuando en cuando, y agregar más carbonato de amoniaco para saturar el ácido libre y tener siempre un producto igual.

U. M. y D. Estimulante diaforético de 10 á 60 gram.; antiespasmódico de 1 á 4 gram.

INC. Los ácidos, los álcalis, algunos carbonatos y el agua de cal.

ACETATO DE COBRE BIBÁSICO. Subacetato de cobre, Cardenillo; Sous-acétate de cuivre, Verdet, Vert-de-gris, Franc.; Subacetate of copper, Verdigris, Ing.; *Subacetas cupricus.*

C. FÍSIC. y Q. Masas de color azul verdoso bajo, las que partidas presentan en su interior multitud de pequeños cristales y algunas veces partículas de cobre no atacadas por el ácido; su sabor es áspero y metálico; por el agua fria se trasforma en acetatos neutro y sesquibásico solubles, y en acetato tribásico insoluble; por el agua caliente el acetato tribásico se convierte en acetato neutro y en bióxido de cobre moreno, que se precipita; el calórico lo descompone y queda el cobre al estado metálico. Calentado con ácido acético, se forma *acetato neutro*, que cristaliza por la evaporacion en romboides, y es conocido con los nombres de *cardenillo cristalizado ó cristales de Vénus:* precipita en moreno castaño por el ferrocianuro de potasio, y en verde por el arsenito de potasa.

PREP. Se dejan oxidar al aire libre planchas de cobre mojadas con vinagre ó puestas en contacto con hollejos de uva en fermentacion ácida. Para obtenerlo de este último modo, se colocan planchas cuadradas de cobre en vasijas de barro, poniendo entre una y otra planchas una capa de dichos hollejos: pasadas dos ó tres semanas, se sacan y dejan expuestas á la accion del aire, mojándolas de cuando en cuando; se separa con un rascador la capa azul verdosa que se forma en la superficie de las planchas y se vuelven á colocar como ántes, repitiendo estas operaciones hasta gastar todo el metal. Se agrega despues al producto una poca de agua para formar panes ó bolas del peso de 500 gram., que son las formas en que se encuentra en el comercio.

ADULT. Por vicio de preparacion contiene materias leñosas y resíduo de orujo, cosas que á la simple vista se observan: se le quitan estas impurezas pulverizándolo y pasándolo por un tamiz. Lo falsifican mezclándole sulfato de cobre, acetato de fierro, sulfato ó carbonato de cal, ó materias terrosas: el sulfato de cobre se descubre, por el cloruro de bario, que lo descompone y da precipitado de sulfato de barita, insoluble en el ácido nítrico; el sulfato de cal, el fierro y las materias terrosas, por el amoniaco, que precipita al principio el óxido de cobre, el cual se redisuelve despues por un exceso de amoniaco, y se obtienen por resíduo, ya el óxido de fierro, ya la cal, ya las tierras: el carbonato de cal se reconoce por la efervescencia que produce con los ácidos y por el precipitado blanco que da con el oxalato de amoniaco.

U. M. Alterante sustitutivo, desusado interiormente; al exterior como escarótico. Se emplea principalmente en Veterinaria.

CONTRAV. El fierro reducido por el hidrógeno, el hidrato de persulfuro de fierro, la magnesia calcinada, ó á falta de estas sustancias, el agua albuminosa, procurando en todos casos el vómito.

ACETATO DE ESTRICNINA. Acétate

* Aunque no es igual en su composicion el acetato de amoniaco al Espíritu de Minderero que se preparaba antiguamente con vinagre destilado y carbonato de amoniaco empireumático, sin embargo, lo ponemos aquí como sinónimo, porque en los casos raros en que es recetado por los médicos de México, se acostumbra despachar el acetato de amoniaco líquido y puro.

de strychnine, Franc.; Acetate of strychnia, Ing.; *Acetas strychnicus.*

C. FÍSIC. y Q. Se encuentra en pequeñas escamas blancas, compuestas de algunas agujas agrupadas; su sabor es amargo; es soluble en el agua y en el alcohol.

PREP. Satúrese el ácido acético débil por la estricnina y procédase como se ha dicho al hablar del sulfato, pero llevando la evaporacion casi hasta la sequedad.

U. M. y D. Las del sulfato de estricnina.

INC. y CONTRAV. (V. Estricnina.)

ACETATO DE MORFINA. Acétate de morphine, Fran.; Acetate of morphia, Ing.; *Acetas morphicus.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco ó ligeramente amarilloso; pulverulento ó en agujas agudas formando hemisferios, inodoro ó de un ligero olor de ácido acético; sabor amargo; no muy soluble en el agua, porque se hace básico con el tiempo, pero se disuelve bien añadiendo unas gotas de ácido acético; es soluble en el alcohol é insoluble en el éter; sus disoluciones acuosas y alcohólicas al aire libre se descomponen espontáneamente y dejan depositar cierta cantidad de morfina: tratada su solucion acuosa por la potasa, precipita la morfina, que se redisuelve en un exceso del álcali; puestas unas gotas de ácido sulfúrico sobre la sal, da olor de ácido acético; con el percloruro de oro, con el de fierro y con el ácido yódico, da las mismas reacciones que la morfina.

PREP. Morfina cristalizada.....	200
Ácido acético á 8°.....	100

Pulveríecese la morfina, mézclese el ácido y tritúrese; abandónese la masa por 24 horas para que se seque, pulveríecese y consérvese en pequeños pomos bien secos y tapados.

U. M., D., INC. y CONTRAV. Como la morfina.

ACETATO DE PLOMO. Azúcar de plomo, Azúcar de Saturno, Sal de Saturno; Acétate de plomb, Franc.; Acetate of lead, Sugar of lead, Ing.; *Acetas plumbicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas aglomerados de 4 caras terminados por cúspides diedras; es blanco, ligeramente eflorescente al aire; su sabor es dulce al principio y despues astringente; es fusible en su agua de cristalizacion, de la que contiene el 14.21 por 100; á temperatura elevada se descompone; es soluble en ménos de dos veces su peso de agua fria, más soluble en la caliente, poco soluble en ocho veces su peso de alcohol; precipita en amarillo por el yoduro de potasio y por el cromato de potasa y en negro por el ácido sulfhídrico.

PREP. Industrialmente se prepara calentando en vasijas grandes de plomo ó cobre estañado el litargirio con un exceso de vinagre destilado, concentrando el licor y cristalizando: se purifica la sal por disoluciones y cristalizaciones repetidas.

ADULT. Por vicio de preparacion suele contener cobre, provenido, ya de la caldera

donde ha sido preparado, ó de los litargirios empleados; esto da á la sal una coloracion azulada ó verdosa, y su solucion tratada por el amoniaco en exceso toma un color azul, ó si precipitado el plomo de ella por el ácido sulfúrico, da, con el ferrocianuro de potasio, un precipitado castaño. Si contiene aceite empireumático por haber usado para prepararlo el ácido piroleñoso mal rectificado, además del olor, su aspecto será en masas fibrosas y de color amarillo. Se altera tambien por su exposicion al aire, del que absorbe el ácido carbónico, se pone opaco y se trasforma parcialmente en carbonato. Se descubre esta alteracion por el agua destilada, que no lo disuelve más que en parte, dejando un resíduo que hace efervescencia cuando se trata por un ácido.

Por fraude suele estar mezclado el nitrato de plomo: se descubre éste, poniendo una poca de la sal falsificada sobre brasas, que arderá con deflagracion, y además, porque dará vapores rutilantes si se le mezcla limadura de cobre y se le ponen luego unas gotas de ácido sulfúrico.

Para valorizar el acetato de plomo, hágase una solucion de 2 gram. 38 centígr. de éste en agua destilada y otra de 1 gram. 50 centígr. de fosfato de sosa; por la mezcla de ambas soluciones, hay descomposicion mútua y exacta cuando es puro: si la cantidad de acetato fuere menor, el líquido separado del fosfato de plomo formado, precipitará por un exceso del reactivo.

U. M. Astringente y resolutivo. D. 5 á 10 centígr. al interior; 5 centígr. en 10 gram. de agua destilada, para colirio.

INC. Los ácidos sulfúrico, clorhídrico, cítrico, tártrico, oxálico; los álcalis y sus carbonatos, los fosfatos solubles, y en general todas las sustancias que formen con él compuestos insolubles, así como tambien las materias orgánicas, excepto el azúcar.

CONTRAV. El sulfato de magnesia ó el de sosa.

ACETATO DE PLOMO LÍQUIDO. Subacetato de plomo, Acetato básico de plomo, Extracto de Saturno, de végeto, Vinagre de plomo ó de Saturno; Sous-acétate de plomb, Franc.; Solution of subacetate of lead, Ing.; *Subacetas plumbicus.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido incoloro, de sabor y reaccion como el anterior, y constituido por una mezcla de acetato neutro y acetato bibásico; debe marcar 34° al pesa-sales.

PREP. Litargirio.....	100
Acetato de plomo cristalizado.	300
Agua destilada.....	900

Caliéntese el agua en vasija apropiada, agrégnese el litargirio y el acetato, y póngase á hervir, cuidando de reponer el agua que se evapore por la ebullicion y de mover con frecuencia hasta que se disuelva el litargirio; déjese reposar, filtrese, y consérvese en vasijas tapadas.

Puede igualmente prepararse mezclando en un frasco 1 parte de litargirio, 3 de ace-

tato de plomo cristalizado y 6 de agua destilada, abandonando la mezcla por 15 dias; cuidando de moverla con frecuencia hasta que se disuelva el litargirio, y filtrando el licor.

Si el litargirio empleado contuviese cobre ó se hubiere preparado en vasijas de este metal, sin la precaucion de calentar ántes el agua, el líquido tomará una coloracion azulada ó verdosa. Se le puede privar del cobre, sumergiendo en el líquido pedazos ó láminas de plomo, dejándolas en contacto por algunos dias, moviendo aquel con frecuencia hasta que desaparezca la coloracion, y filtrándolo despues, ó agregarle la lámina de plomo al tiempo de prepararlo.

U. M. Astringente y resolutivo, usado sólo al exterior. D. 10 á 20 gram. para 1 litro de agua.

INC. Les del acetato de plomo.

CONTRAV. (V. Acetato de plomo.)

ACETATO DE POTASA. Tierra foliada de tártaro, Tierra foliada vegetal; Acétate de potasse, Franc.; Acetate of potassa, Ing.; *Acetas potassicus.*

C. FÍSIC. y Q. Se encuentra en masas blancas, de estructura hojosa, ó cristalizado en pequeñas agujas prismáticas, ligeras y untuosas al tacto; sabor fresco, picante, dulce y salado á la vez; delicuescente al aire, muy soluble en el agua y soluble en el alcohol: con los ácidos concentrados desprendo vapores picantes de ácido acético: precipita en blanco cristalino por el ácido tártrico, y en amarillo canario por el cloruro de platino.

Se funde á 292°: no es descomponible sino á una temperatura muy elevada, produciendo acetona, carburos de hidrógeno, aceite empireumático y carbonato de potasa mezclado con carbon.

PREP. Hágase una solucion concentrada de carbonato de potasa puro, y viértase poco á poco sobre ácido acético á 4°, hasta que el licor manifieste una reaccion ligeramente ácida: vacíese en una cápsula de porcelana y concéntrese hasta que su superficie se cubra de una película cristalina: cuando ésta aumente de espesor y se hinche, sepárese sobre los bordes de la cápsula con una espátula de madera; repítase esta operacion hasta que se haya volatilizado toda el agua: manténgase algunos momentos sobre la lumbre, y agítese suavemente hasta que se termine la desecacion: guárdese aún caliente en pomos cerrados herméticamente.

Si el carbonato de potasa empleado no estuviere puro, filtrese por carbon animal lavado despues de saturado por el ácido acético: añádase un poco de éste para que el licor quede ligeramente ácido, y procédase como se ha indicado ántes.

ADULT. El comercial, si ha sido preparado con potasa comun, ó por doble descomposicion del acetato de plomo ó de cal y sulfato ó tartrato de potasa, puede contener sulfato de potasa, cloruro de potasio, sales de plomo, fierro, zinc, cobre, ó potasa libre, provenida de la descompesicion que puede sufrir, al desecarlo, cuando el calórico empleado ha sido muy fuerte. Las dos primeras sales se descubren por el precipitado blanco que da su solucion diluida, con los nitratos de barita y plata: las sales de plomo precipitan en negro por el ácido sulfhídrico, y en amarillo por el yoduro de potasio y por el cromato de potasa: las de fierro en azul de Prusia por el ferrocianuro de potasio, y en negro por la infusion de nuez de agallas; las de zinc en amarillo anaranjado por el ferricianuro de potasio; las de cobre en moreno castaño por el ferrocianuro de potasio, y producen una coloracion azul por el amoniaco; la potasa libre por el papel rojo de tornasol, que se volverá azul.

Por fraude le mezclan acetato de cal, tartrato ó carbonato de potasa: por el precipitado blanco que dará con el oxalato de amoniaco se descubre la cal; el tartrato, por el residuo que queda cuando se disuelve en el alcohol, ó porque dará el olor particular del tártaro quemado cuando se ponga sobre una brasa; el carbonato de potasa, por la efervescencia que hará con cualquier ácido.

U. M. Diurético. D. 1 á 5 gr.; poco usado.

INC. Los ácidos minerales y los vegetales fuertes, los sulfatos de sosa y magnesia y las sales en general.

ACETATO DE SOSA. Tierra foliada mineral ó cristalizable; Acétate de soude, Fr.; Acetate of soda, Ing.; *Acetas sodicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en largos prismas estriados de base romboidal; es algo eflorescente al aire; incoloro, inodoro, de sabor picante, salado y amargo; soluble en tres partes de agua fria, más soluble en la caliente, soluble en el alcohol no muy concentrado; fusible en su agua de cristalizacion, de la que contiene el 39.70 por 100; á temperatura elevada se trasforma en carbonato; su solucion acuosa precipita en blanco por el bimeta-antimoniato de potasa cuando no está ácida, mas en caso contrario, es necesario neutralizarla.

PREP. Se prepara como el anterior, empleando en lugar del carbonato de potasa, el de sosa, y suspendiendo la evaporacion cuando marque el licor 32°, dejándolo entónces enfriar para que cristalice.

ADULT. Por vicio de preparacion contiene sulfato de sosa ó cloruro de sódio, ó sales de plomo, fierro ó cobre; por fraude le mezclan tartrato de potasa: para el reconocimiento de estas adulteraciones, véase Acetato de potasa.

U. M. Diurético. D. 1 á 4 gr.; poco usado.

INC. Los del anterior.

ACETATO DE ZINC. Acétate de zinc, Franc.; Acetate of zinc, Ing.; *Acetas zincicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en láminas exagonales, y contiene 26.70 por 100 de agua de cristalizacion; es incoloro, inodoro, de sabor amargo y estíptico, soluble en el agua; su solucion precipita en blanco por el ferrocianuro de potasio y en amarillo anaranjado por el ferricianuro; la potasa da precipitado blanco, soluble en un exceso del reactivo.

PREP. Satúrese el ácido acético por hidrocarbonato de zinc recientemente precipitado y lavado, hasta que el licor quede neutro; concéntrese por el calórico y abandónese en lugar fresco para que cristalice.

U. M. Antiespasmódico y emético poco usado. D. 5 á 20 centígr. como antiespasmódico; hasta 1 gram. como vomitivo.

INC. Los álcalis y sus carbonatos, y los ácidos minerales.

CONTRAV. (V. Sulfato de zinc.)

ÁCIDO ACÉTICO CRISTALIZABLE, MONOHIDRATADO. Acide acétique cristallisable, Franc.; Acetic acid, Ing.; *Acidum aceticum*.

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en láminas exagonales y permanece en este estado cuando la temperatura no excede de +16°: á la de +17° se convierte en un líquido incoloro de una densidad de 1.063, de olor particular semejante al vinagre, pero vivo y penetrante: su sabor es picante y algo cáustico: hierve de 118° á 120° á la presion de 0.76: su vapor arde con llama azulada semejante á la del alcohol: es soluble en este vehículo y en el agua, la que aumenta su densidad hasta 1.079 cuando se le añaden 32.5 partes por 100 al ácido monohidratado: si se agrega más agua, la densidad disminuye progresivamente; pero si se añaden 112.2 marca su densidad primitiva de 1.063. Disuelve las resinas, el alcanfor, el glúten, la albumina, la fibrina y otros muchos cuerpos: el cloro lo descompone, apoderándose de su hidrógeno, y forma los ácidos cloracéticos: saturado con potasa y calentado el acetato que resulta con ácido arsenioso, desprende vapores de cacodila y de óxido de cacodila, reconocible por su olor de ajo: combinado á la sosa y hervido el licor con percloruro de fierro, deposita hidrato de peróxido de fierro.

PREP. Las diversas variedades de ácido acético tienen distintos nombres segun el medio empleado para obtenerlo; los principales procedimientos son tres:

1º ÁCIDO ACÉTICO CRISTALIZABLE Ó PURO.

Acetato de sosa crist.	625
Ácido sulfúrico á 66°	250

Calcutado convenientemente el acetato de sosa, de manera que pierda su agua de cristalizacion, pulvérese cuando esté frio é introdúzcase en una retorta tubulada de doble capacidad, colocada en horno de reverbero, á la que se adaptará una alargadera y un recipiente que se mantendrá frio durante la operacion: enlódense las junturas, viértase el ácido por la tubuladura de la retorta, y tápese. Como la reaccion comienza en frio, parte del ácido acético formado pasa desde luego al recipiente, y es necesario aguardar á que ceso el desprendimiento: cuando hubiere cesado, caliéntese poco á poco la retorta para evitar sobresaltos, terminándose la operacion cuando la masa esté fundida. Purifíquese el producto destilándolo de nuevo con precaucion sobre acetato de sosa fundido y seco.

Los cristales de sulfato de potasa humedecidos con este ácido, se conocen con el nombre de *sal vinagre*, y se acostumbra ponerlos en pequeños pomos.

2º VINAGRE RADICAL, ESPÍRITU DE VINAGRE, DE COBRE Ó DE VÉNUS.—Es un líquido incoloro, de olor aromático particular, debido á la acetona que contiene, y de una densidad de 1.075 á 1.083.

PREP. Se prepara destilando acetato de cobre cristalizado y bien seco en una retorta de barro, á la que se adapta una alargadera y un recipiente tubulado provisto de un largo tubo: se eleva gradualmente la temperatura al principio y fuertemente al fin, hasta que ya no pase nada en la destilacion: el producto es ácido acético muy concentrado y colorido en verde por un poco de acetato de cobre. Se purifica destilándolo de nuevo en una retorta de vidrio, cuidando de fraccionar los productos recogidos para evitar que por los sobresaltos producidos al fin de la operacion, coloren todo el ácido obtenido por un poco de acetato de cobre que pasa al recipiente: las primeras porciones destiladas contienen más agua que ácido, y vice versa las últimas, por lo que es preciso mezclarlas todas.

3º ÁCIDO PIROLEÑOSO, ACÉTICO DE MADERA, ESPÍRITU Ó VINAGRE DE MADERA. —Es un líquido incoloro; no debe tener olor empireumático ni aun diluido en agua; debe evaporarse sin resíduo y marcar 8° al areómetro.

Se obtiene destilando astillas de madera en grandes cilindros de fierro y abandonando el producto para que la mayor parte del aceite se separe; se decanta el líquido y se satura con carbonato de cal; el acetato de cal que resulta se mezcla á sulfato de sosa y agua, se separa el sulfato de cal formado, se evapora el líquido y se purifica el acetato de sosa que habia quedado disuelto, por repetidas cristalizaciones. Despues se descompone éste por el ácido sulfúrico, como se ha dicho en el primer procedimiento.

El vinagre destilado ó ácido acético diluido se prepara, destilando en un alambique estañado ó en retorta de vidrio, vinagre comun hasta obtener las dos terceras partes por producto. Pero teniendo los vinagres del comercio diversas proporciones de ácido acético y pasando á la destilacion siempre una materia orgánica particular, que colora los acetatos formados con él, es preferible hacer una mezcla de una parte de ácido acético y siete de agua destilada que corresponde al 3.63 por 100 del ácido llamado anhidro.

ADULT. Por vicio de preparacion puede contener ácido sulfuroso: se descubre poniendo unas gotas de ácido sulfúrico y zinc puro; se colorará en moreno un papel que contenga acetato de plomo en el caso de impureza. Puede estar mal rectificado el obtenido de la madera y tener olor empireumático, el que es perceptible cuando se satura con carbonato de sosa ó de potasa: suele contener tambien sulfato ó acetato de sosa.

El vinagre radical puede tener cobre; se descubre por la coloracion azul que produce con un exceso de amoniaco y por el precipitado castaño que da con el ferrocianuro de potasio.

Por fraude le mezclan agua, ácidos tártrico, oxálico, sulfúrico, nítrico, clorhídrico, ó sulfato ó acetato de sosa: el agua será descubierta saturándolo con carbonato de sosa: generalmente 6 partes de ácido puro saturan 12 de carbonato: las sales, porque evaporándolo quedan por resíduo y son reconocibles por sus reactivos respectivos: la presencia de los ácidos extraños se descubre saturando el ácido falsificado por carbonato de potasa y evaporándolo hasta la sequedad: la solucion del resíduo dará precipitado blanco por las sales solubles de cal, barita y plata, descubriéndose así los ácidos oxálico, sulfúrico y clorhídrico: el nítrico, tratando el nitrato de potasa formado, por limadura de cobre y ácido sulfúrico, que dará vapores rutilantes; y el tártrico, por el cloruro de potasio que dará un precipitado cristalino de crémor.

U. M. Temperante, desusado al interior; antiséptico y ligeramente astringente. Exteriormente se emplea como cauterético y rubefaciente, y en inhalaciones por la nariz como estimulante.

INC. Los álcalis, los carbonatos alcalinos, las emulsiones, la leche, etc.

CONTRAV. La magnesia calcinada, y el bicarbonato de sosa.

ÁCIDO ARSENIOSO. Arsénico blanco, Óxido blanco de arsénico, Cal de arsénico, Mata-ratones; Acide arsénieux, Mort aux rats, Franc.; Arsenious acid, White arsenic, Ing.; *Acidum arseniosum.*

C. FÍSIC. y Q. Se presenta en masas compactas, trasparentes y vítreas, ó bien de un blanco porcelánico y aun ligeramente amarillosas, con la apariencia de capas sobrepuestas. Al aire pierde su trasparencia y adquiere sucesivamente la blancura y la opacidad de la leche. Su sabor, al principio insípido, deja despues un gusto metálico, dulce y algo nauseabundo. Pulverizado el porcelánico ú opaco, toma el aspecto del azúcar y se disuelve solamente 1.3 por 100 en el agua, miéntras que del vítreo se disuelve el 4 por 100: cualquiera de los dos es más soluble en el agua hirviendo, en el alcohol y en la glicerina. Su solucion acuosa precipita en blanco por el agua de cal, en amarillo, soluble en el amoniaco, por el ácido sulfhídrico, y en verde por el sulfato de cobre amoniacal. Calcinado en una probeta con acetato de potasa, se produce óxido de cacodila, reconocible por su olor fétido semejante al del ajo.

Calentado el ácido arsenioso en vasijas cerradas, se sublima sin descomponerse y se deposita bajo la forma de una costra blanca, ó en cristales tetraédricos ú octaédricos aislados. Sobre las brasas se descompone, da vapores arsenicales espesos, algo morenos y de olor de ajo.

PREP. Se obtiene en las artes, calentando los minerales arseníferos al contacto del aire y recogiéndolo en anchos cilindros donde se deposita, y se purifica sublimándolo nuevamente en vasijas de fierro.

ADULT. Al ácido arsenioso en polvo, suelen mezclarle sulfato de cal ó de barita, ó carbonatos de las mismas bases: se descubren estos fraudes sublimándolo; las sales fijas quedan por resíduo, y se reconocen por sus reactivos propios.

U. M. Alterante, antiperiódico, antipsórico. D. Al interior, 1 milígr., pudiendo elevarse gradualmente hasta 1 ó 2 centígr. fraccionando la dósis. Exteriormente en pomadas.

U. IND. Para la conservacion de las pieles.

CONTRAV. y ANT. Hacer vomitar con el emético y ministrar despues hidrato de peróxido de fierro gelatinoso en dósis muy elevadas, como 500 gram. y aun más, diluido en agua hasta llenar el estómago. En defecto de este contraveneno, dar la magnesia calcinada, en agua *sin endulzar.* Más adelante, combatir los accidentes producidos por su absorcion, con los tónicos difusibles y los diuréticos.

ÁCIDO BENZÓICO OFICINAL. Flores de benjuí; Acido benzoique, Franc.; Benzoic acid, Ing.; *Acidum benzoicum.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en agujas exagonales ó en láminas blancas, brillantes y sedosas, de olor balsámico si es preparado por sublimacion, debido á un poco de aceite volátil: privado de éste, es inodoro; su sabor es picante y algo amargo; se funde á 121° y se volatiliza á 145°: calentado al aire libre, da vapores blancos que excitan la tos; si estos vapores se hacen pasar por un tubo lleno de piedra pómez calentado al rojo, se descompone en benzina y en ácido carbónico; es inflamable y arde sin dejar resíduo; es soluble en 200 partes de agua á + 15°; más soluble en la caliente; su solubilidad aumenta agregándole un poco de bórax; soluble en el alcohol, en el éter y en la esencia de trementina: se combina con las bases y forma sales cristalizables: se une al ácido sulfúrico y al ácido sulfúrico anhidro para formar ácido sulfobenzóico: el ácido nítrico débil no tiene accion sobre el benzóico, pero el monohidratado lo convierte en ácido nitrobenzóico: el cloro y el bromo lo atacan lentamente formando productos de sustitucion.

PREP. Se obtiene por dos procedimientos principales; por sublimacion, ó por precipitacion.

1º ÁCIDO BENZÓICO SUBLIMADO.—En una vasija de fondo plano y poca altura, de barro ó de hierro colado, extiéndase uniformemente hasta las dos terceras partes de su altura, benjuí en polvo grueso; tápese con papel poroso pegándolo con engrudo al derredor; cúbrase con un cono ó cilindro alto de carton delgado, que ajuste exactamente al borde de la vasija, fijándolo con una tira de papel engrudada; colóquese el aparato sobre una lámina de fierro que contenga una poca

do arena, y manténgase á fuego suave por tres ó cuatro horas: cuando esté frio el aparato, recójanse los cristales que hubiere en el cono ó cilindro y sobre el diafragma de papel, para guardarlos en frascos bien tapados. El residuo, pulverizado y calentado nuevamente, produce otra porcion de ácido, aunque ménos blanco.

El ácido preparado de esta manera es el oficinal.

2º Ácido benzóico precipitado.—Mézclese una parte de cal apagada á cuatro de polvo de benjuí y doce de agua; póngase todo á hervir por media hora, cuidando de agitar con frecuencia; cuélese el licor por un lienzo, y el resíduo hiérvase otras dos veces en igual cantidad de agua; reúnanse los tres líquidos obtenidos y evapórense hasta que se reduzcan á la cuarta parte de su volúmen: cuélese nuevamente y agréguese ácido clorhídrico en cantidad suficiente, hasta que dé reaccion ácida fuerte. El ácido benzóico cristaliza por el enfriamiento y se encuentra mezclado á una pequeña cantidad de materia resinosa, de la que se le separa por una nueva cristalizacion, disolviéndolo ántes en agua acidulada con ácido nítrico ó con el sulfúrico diluido en 5 veces su peso de agua.

Adult. Por vicio de preparacion puede contener un aceite empireumático de olor fuerte y característico que le da una coloracion amarillosa; tambien ácidos sulfúrico, clorhídrico y sulfato de potasa ó de sosa, cuando se han empleado estas bases para su preparacion en lugar de la cal. En el primer caso, tratado por el ácido sulfúrico, toma una coloracion morena, debida á la carbonizacion del aceite empireumático; los ácidos sufúrico y clorhídrico se descubren por el precipitado que producen en su solucion los nitratos de barita y plata; y las sales de potasa y sosa, por su insolubilidad en el alcohol.

Fraudulentamente le mezclan asbesto, ácido hipúrico, sulfato ó carbonato de cal y ácido cinámico: por el calórico, el ácido benzóico se volatiliza, y quedan por resíduo los cuerpos minerales extraños, lo mismo que sucede cuando se disuelve en el alcohol caliente. Unas gotas de ácido sulfúrico lo colorean cuando contiene azúcar: el ácido hipúrico se descubre por la coloracion rojiza que da cuando se calienta, y porque toma un color rojo púrpura si se rocia con ácido nítrico y se le agregan unas gotas de amoniaco; y el ácido cinámico porque destilado con ácido sulfúrico y bicromato de potasa, da vapores de esencia de almendra amarga.

U. m. Interiormente como estimulante de las vías respiratorias y como litontríptico. D. 1 á 2 gram.

Inc. Los álcalis y sus carbonatos.

ÁCIDO BÓRICO. Borácico, Flores de bórax, Sal sedativa de Homberg; Acido borique, Franc.; Boracic acid, Ing.; *Acidum boricum*.

C. físic. y q. Sólido, cristaliza en escamas algo nacaradas ó en forma de pequeñas pajas; es inodoro, ligeramente ácido, untuoso y suave al tacto, fusible y fijo; cuando se enfria despues de fundido á una temperatura elevada, tiene el aspecto y la dureza del vidrio, pero si se deja al contacto del aire se opaca y cubre de un polvo blanco: es poco soluble en el agua fria, algo más soluble en el agua hirviendo, pero se deposita por el enfriamiento; soluble en el alcohol, al que comunica la propiedad de arder con llama verde; lo es tambien en la solucion de potasa ó de sosa cáusticas, de las que precipita por la saturacion de estas bases con ácidos más enérgicos.

Prep.	Borato de potasa	300
	Agua	2000
	Claras de huevo	n. 2
	Ácido clorhídrico	c. s.

Disuélvase el bórax en 1500 gram. del agua, dilúyanse las claras de huevo en el resto de aquella, mézclense los licores y pónganse á hervir: cuando la albumina se haya coagulado y quede claro el líquido, cuélese por una lanilla y recíbase en vasija de barro barnizada; añádase poco á poco el ácido clorhídrico á la solucion clarificada, hasta que enrojezca fuertemente el papel de tornasol; cuélese nuevamente y déjese enfriar el licor, que deposita poco á poco el ácido bórico que contiene. Decánteese el agua madre y lávense los cristales en la misma vasija, rociándoles con una poca de agua fria; ropítanse las lavaduras hasta que el agua salga insípida, recójanse los cristales bien escurridos, pónganse entre hojas de papel de estraza y acábese la desecacion á la estufa. Concentrando las aguas madres y de lavaduras, se obtiene nueva cantidad de ácido bórico, que se purifica por soluciones y cristalizaciones repetidas.

Adult. El *ácido artificial* extraido de los boratos, por vicio de preparacion puede contener: ácido sulfúrico ó clorhídrico, sulfato de sosa, cobre y materia animal provenida de la albumina, que ha servido para clarificar el borato. Por el nitrato de barita se descubren el ácido sulfúrico y el sulfato de sosa; por el nitrato de plata, el ácido clorhídrico; el cobre, por el amoniaco, que dará coloracion azul á la solucion, ó por una lámina limpia de fierro, sobre la cual se depositará el cobre metálico; la materia animal, por la presencia del carbon en el resíduo del ácido cuando se somete á la accion del fuego.

El *ácido bórico natural* contiene sulfatos de cal, de amoniaco y magnesia; alumbre, arcilla, arena, sílice, azufre, sales de fierro y amoniaco; materias orgánicas y aceite esencial. Se purifica por el carbon animal y por cristalizaciones repetidas; pero le quedan muchas veces materias terrosas y amoniaco; se separan aquellas, disolviéndolo en agua caliente y filtrándolo: el amoniaco se descubre calentando en un tubo de experiencias una mezcla del ácido bórico que lo contiene y cal; si entónces se aproxima una varilla de vidrio mojada en ácido clorhídrico, pro-

ducirá vapores blancos de clorhídrato de amoniaco. Generalmente el ácido natural contiene de 74 á 80 por 100 de ácido real, y el resto lo constituyen las sales y materias extrañas.

U. M. Se le atribuian propiedades antiespasmódicas y sedativas; hoy se cree tenga las astringentes. Suele emplearse en gargarismos á la D. de 25 centígr. á 2 gram. en 500 gram. de agua, contra la angina pultácea.

U. IND. El Pr. Braff, en Lóndres, ha formado un compuesto de ácido bórico y glicerina, al que llama *boroglicerida*, y dice es un antiséptico poderoso, que emplea con éxito para la conservacion de las sustancias alimenticias.

ÁCIDO CIANHÍDRICO MEDICINAL. Solucion de ácido hidrociánico, de ácido prúsico, de cianuro de hidrógeno; Acido prussiqne médicinale, Fran.; Diluted hydrocyanic acid, Ing.; *Acidum cyanhydricum aqua solutum.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido incoloro, de olor semejante al de almendras amargas, de sabor ácido y acre: produce con la solucion de nitrato de plata un precipitado blanco, pesado, soluble en el amoniaco y en el ácido nítrico hirviendo: al estado libre no precipita las persales de fierro, pero neutralizado por la potasa, produce con ellas un precipitado azul de cianuro de fierro mezclado con óxido de fierro, que disuelto éste en ácido clorhídrico, toma una coloracion azul subida: calentada una poca de esta solucion con una gota de sulfhidrato de amoniaco hasta la decoloracion, produce sulfocianuro de amonio que da un tinte rojo de sangre á las persales de fierro.

PREP.	Ferrocianuro de potasio.....	90
	Ácido sulfúrico á 66°.....	45
	Agua destilada.....	60

Pulvérícese el cianuro ó introdúzcase en una retorta de vidrio tubulada; colóquese ésta en baño de arena y adáptese á su cuello una alargadera y un recipiente, el que debe ser enfriado por una corriente de agua, y tápense las junturas del aparato con fajas de papel con engrudo. Por separado mézclese el ácido al agua, y cuando esté fria la mezcla, introdúzcase poco á poco por la tubuladura de la retorta, cuidando de agitar con una varilla de vidrio, para obtener una mezcla exacta; caliéntese con precaucion la retorta para recoger la mayor parte del líquido, púgase en un pomo esmerilado, y añádase la cantidad suficiente de agua destilada, para obtener un ácido medicinal que contenga el décimo de su peso de ácido anhidro.

Con el objeto de verificar esta proporcion, se prepara una solucion normal, disolviendo 23 gram. 9 centígr. de sulfato de cobre cristalizado y puro en un litro de agua destilada, y en seguida se llena con el líquido que resulte, una probeta dividida en décimos de centímetros cúbicos.

Para valorizar la cantidad de ácido real, se ponen en un matraz de vidrio de fondo plano, 10 gram. del ácido, 100 gram. de agua destilada, y 10 gram. de amoniaco; se agrega gota á gota la solucion normal, sin dejar de mover con una varilla de vidrio, en tanto que desaparezca la coloracion azul: luego que persista ésta por una nueva adicion de sulfato de cobre, se lee en la probeta el número de divisiones del licor normal empleado, y se conocerá así directamente la cantidad de ácido anhidro que contiene la solucion; pues cada décimo de centímetro cúbico del licor de la probeta, corresponde á un milígramo de dicho ácido.

Conocido ya el peso del ácido cianhídrico que contiene el líquido analizado, se calcula por una simple proporcion el peso del agua que es necesario añadir para obtener el ácido medicinal. Si 121.80 de ácido medicinal contienen 12.18 de ácido anhidro, 8. 10, ó 15 (segun la cantidad de licor normal que se haya empleado) ¿cuánto contendrán? El cuarto término dará la cantidad que se necesite de agua.

Como este ácido no es de fácil conservacion, pues se altera rápidamente depositando una materia negra compuesta en su mayor parte de paracianógeno, y en este estado pierde gran parte de sus propiedades medicinales, es conveniente para tener un ácido que las conserve, usar del *ácido cianhídrico extemporáneo*, que se prepara poniendo 25 partes de cianuro de plata, 16 de ácido clorhídrico diluido * y 24 de agua en un pomo, y agitando: sepárese por decantacion el cloruro de plata formado y filtrese el líquido que contiene en solucion el ácido cianhídrico.

ADULT. Por vicio de preparacion y segun el método empleado para obtenerlo, suele contener ácidos sulfúrico, clorhídrico ó fórmico; cianuro de mercurio ó plomo. Los ácidos sulfúrico y clorhídrico se descubren por el precipitado blanco que producen, el primero con el nitrato de barita, y el segundo con el nitrato de plata; siendo el sulfato de barita insoluble en los ácidos, y el cloruro de plata soluble en el amoniaco é insoluble en el ácido nítrico hirviendo. El ácido fórmico se demuestra por el depósito gris de mercurio metálico cuando es agitado el ácido cianhídrico que lo contiene con bióxido de mercurio en polvo fino: el cianuro de mercurio, por una corriente de ácido sulfhídrico, que dará un precipitado negro, el que frotado sobre una lámina limpia de cobre, la blanqueará: el plomo tambien precipita en negro por el ácido sulfhídrico; pero el precipitado disuelto en agua acidulada con ácido nítrico dará precipitado amarillo con el bicromato de potasa.

U. M. Estupefaciente, calmante y contraestimulante. D. El medicinal se da á la dósis de 4 á 5 gotas por dia, que pueden aumentarse hasta 6 ó 7.

INC. Los álcalis.

ANT. y CONTRAV. Cucharadas al interior de una solucion que contenga uno de agua

* El ácido clorhídrico diluido se obtiene mezclando 1 parte del ácido á 22°, á 3 partes de agua destilada.

clorada para ocho de agua comun; y en inspiraciones, la misma solucion, conteniendo uno de agua clorada para cuatro de la comun. Se harán además al enfermo afusiones intermitentes de agua fria á lo largo de la espina.

ÁCIDO CÍTRICO CRISTALIZADO. Acide citrique, Franc.; Citric acid, Ing.; *Acidum citricum in crystallos.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas romboidales terminados por cuatro caras trapezoidales; es incoloro, trasparente, inodoro, de sabor agrio, inalterable al aire, soluble en su peso de agua fria y en la mitad de su peso de agua hirviendo: su solucion precipita las sales solubles de barita y estroncia, pero un exceso de ácido redisuelve los precipitados: no precipita en frio las sales de cal; es soluble en el alcohol, poco soluble en el éter; es fusible en su agua de cristalizacion; pero si se eleva la temperatura, se descompone y convierte en ácido pirocítrico.

PREP. Satúrese al calor en vasija de plomo zumo de limon depurado por la fermentacion, con carbonato de cal por pequeñas porciones; cuando ya no sature éste, recójase el precipitado y lávese repetidas veces con agua caliente hasta que salga sin color: agréguese á la masa húmeda de citrato de cal, ácido sulfúrico á 66°, diluido en seis veces su peso de agua; caliéntese fuertemente; remuévase para que no forme grumos y pueda el ácido atacarla con facilidad, y abandónese por ocho dias en un lugar calentado á 25° (el ácido debe corresponder á nueve décimos de la creta empleada). Pasado este tiempo, dilúyase la masa en agua caliente, lávese repetidas veces, sepárense los licores por decantacion, reúnanse éstos y evapórense hasta que marquen 25° B$^{mé.}$: cuando estén frios, cuélense nuevamente para separar el precipitado de sulfato de cal que se deposita, lávese éste, reúnase el líquido de lavadura al anterior, evapórese en B. M. hasta la película, y póngase á la estufa en vasijas planas y extendidas para que cristalice: si los cristales tuvieren color, purifíquense por nuevas cristalizaciones. Las aguas madres producen nuevos cristales, pero cuando están muy sucios, es mejor dejarlos para otra operacion trasformándolos en citrato de cal.

Se puede preparar tambien en frio, poniendo el zumo de limon depurado en una vasija grande de barro, ó en un barril de madera, haciendo caer la creta en polvo por medio de un cedazo hasta que cese la efervescencia, y acabando de saturar el zumo con lechada de cal, se forma un citrato de cal insoluble, que se descompone despues por el ácido sulfúrico como se ha dicho.

El citrato de cal se podia preparar en abundancia en diversas partes de la República, donde se producen con profusion los limones, y que por falta de consumo no se utilizan: se podia tambien preparar en dichos lugares el ácido cítrico, que hoy nos viene del extranjero; y si esto no era posible, remitir á la capital el citrato de cal para preparar aquí el referido ácido.

ADULT. Por vicio de preparacion puede contener ácido sulfúrico ó sales de plomo: se descubre el primero, por el precipitado blanco que en la solucion produce una sal de barita; y las segundas, por el precipitado amarillo que se forma con el yoduro de potasio ó con el cromato de potasa. Por fraude le mezclan al comercial, ácidos tártrico, oxálico ó sulfato de cal: si los ácidos extraños están simplemente mezclados, es fácil distinguirlos por sus caractéres específicos y cristalizaciones diferentes; pero si los han disuelto para que cristalicen juntos con el ácido cítrico, su solucion, tratada por el carbonato ó acetato de potasa, formará precipitado cristalino de crémor ó de oxalato de potasa, el que no se produce cuando el ácido está puro: éste, mezclado al tártrico, desarrolla además por la accion del calórico, olor de azúcar quemada. El sulfato de cal se descubrirá, cuando calcinando el producto adulterado, queda por resíduo sulfuro de calcio, ó bien, disolviendo el ácido en agua, saturándolo por el amoniaco y dividiendo en dos partes la solucion: agregando cloruro de bario á la una, se precipitará sulfato de barita, y á la otra ácido oxálico, que dará oxalato de cal.

U. M. Temperante. D. De 1 á 2 gram. en un litro de agua para limonada.

INC. Los álcalis, los alcalino-terrosos, los carbonatos, la mayor parte de los acetatos, el tartrato de potasa neutro, los sulfuros alcalinos y los jabones.

ÁCIDO CLORHÍDRICO EN SOLUCION. Ácido hidroclórico, Ácido muriático, Espíritu humeante de sal; Acide chlorhydrique, Franc.; Muriatic acid, Spirit of salt, Ing.; *Acidum chlorhydricum aqua solutum.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido incoloro cuando está puro; humea al aire y esparce vapores blancos, espesos, cuyo olor es penetrante y sofocante; su sabor es ácido y corrosivo; destruye las materias orgánicas. El oficinal debe tener una densidad de 1.17, y marcar 22° al pesa-ácidos. A la temperatura de + 20 y á la presion ordinaria, el agua disuelve de 464 á 468 veces su volúmen del gas clorhídrico ó sea 0.75 del peso del agua. Por la aproximacion de una varilla de vidrio mojada en amoniaco, se producen abundantes vapores blancos y densos: con el nitrato de plata da un precipitado blanco cuajado, insoluble en el ácido nítrico hirviendo y soluble en el amoniaco: el ácido puro no deja resíduo cuando se evapora; tampoco disuelve una lámina de oro ni decolora el permanganato de potasa ó el sulfato de índigo.

PREP.	Sal marina decrepitada.....	3000
	Ácido sufúrico á 66°.....	3000
	Agua comun.....	1000

Póngase la sal en un matraz de vidrio colocado sobre baño de arena, y adáptese á su cuello un tubo en *S* y otro curvo que comu-

nique con tres frascos del aparato de Woulf: el primero contendrá una poca de agua destilada para lavar el gas, y 1000 gram. de agua tambien destilada cada uno de los otros; pero de manera que ocupe ésta cuando más las dos terceras partes de cada frasco: los tubos de comunicacion no deben sumergir sino muy poco en el líquido (como uno ó uno y medio milímetros).

Dispuesto así el aparato, introdúzcase por el tubo en *S* y por partes el ácido sulfúrico previamente diluido en el agua prescrita, y cuando se haya gastado toda la mezcla y se vea que ya no se desprende gas, caliéntese gradualmente el matraz, activando el fuego al fin de la operacion, para terminarla cuando cese nuevamente el desprendimiento de gas: debe cuidarse durante ella, que todos los frascos, excepto el de lacion, estén convenientemente enfriados. Finalmente, recójase el producto de los dos últimos frascos y vacíese en otros, que se taparán bien para conservarlo.

Mezclando tres partes de este ácido con una de ácido nítrico á 1.32 de densidad, se obtiene el *Ácido nitromuriático, Ácido clorohiponítrico, ó Agua régia.*

Adult. Por vicio de preparacion, por impureza de las sustancias ó por los aparatos empleados para obtenerlo, el ácido del comercio contiene ácidos sulfúrico, sulfuroso ó nítrico; cloro, fierro, estaño, cobre ó arsénico: por fraude, lo debilitan añadiéndole agua ó mezclándole materias salinas que aumentan su densidad. El ácido sulfúrico se descubre, diluyéndolo en 5 veces su peso de agua, y tratándolo por cloruro de bario, que dará precipitado blanco: el sulfuroso, poniendo en un tubo de ensaye 8 partes del ácido, 6 de percloruro de estaño incoloro, y 20 partes de agua destilada; si contiene ácido sulfuroso, la mezcla se enturbia inmediatamente, y se colora despues en amarillo, quedando limpia si el ácido que se reconoce está puro: el ácido nítrico, saturando aquel, por un álcali, evaporándolo hasta la sequedad, disolviendo el resíduo en poca agua, mezclando á éste limadura de cobre y unas gotas de ácido sulfúrico puro; habrá entónces desprendimiento de vapores rutilantes que pondrán azul un papel de filtro mojado en tintura de resina de guayacan: si contiene cloro, descolorará el sulfato de índigo y disolverá una hojita de oro volador: el fierro da al ácido clorhídrico una coloracion amarilla, y queda en el resíduo, así como el cobre, el estaño y las materias salinas cuando se pone á evaporar: el arsénico, diluyendo el ácido en agua, y haciéndolo atravesar por una corriente de hidrógeno sulfurado, que dará precipitado amarillo, soluble en el amoniaco.

Cuando el ácido clorhídrico está debilitado por el agua, se conoce saturándolo por medio del carbonato de cal ó de sosa; en el concepto de que para saturar 100 partes de ácido clorhídrico oficinal, se necesitan 137.7 de carbonato de cal, y 145.5 de carbonato de sosa puro y seco: el mismo fraude se puede descubrir con el pesa-ácidos, cuando dicho ácido no contenga sales en disolucion.

U. m. Diluido es astringente, temperante, digestivo. D. Al interior, para limonada 1 á 4 gotas para 1 litro de agua azucarada. Al exterior, para gargarismos de 10 á 20 gotas en 500 gram. de agua; concentrado, como cáustico; el diluido, para cauterizaciones en el croup, falso croup y angina costrosa; se emplea tambien para baños.

Inc. Los álcalis y sus carbonatos.

Contrav. El agua de jabon ó la magnesia calcinada: no deben emplearse los carbonatos alcalinos.

ACIDO CRISOFÁNICO. Ácido reico; Acide chrysophanique Franc.; Chrysophanic acid, Ing.; *Acidum chrysophanicum.*

C. físic. y q. Cristaliza en agujas amarillas color de oro, con brillo metálico y agrupadas en estrellas; es poco soluble en el agua, soluble en el alcohol, en el éter y en la benzina; las soluciones alcalinas lo disuelven y se colorau en rojo subido; si se concentran éstas, se depositan copos azules ó violetas que se disuelven en agua y en alcohol, colorando éstos líquidos en rojo; el ácido sulfúrico concentrado, disuelve el crisofánico sin descomponerlo y colorándose en rojo; el ácido nítrico diluido no lo altera, pero si está concentrado lo trasforma en una sustancia roja llamada *critrosa;* el ácido crisofánico desecado á 100° se convierte en una masa amarilla anaranjada, que tiene el brillo del oro y semejante al yoduro de plomo cristalizado; sometido á la destilacion seca, una parte se sublima en el cuello de la retorta en agujas amarillas doradas, y la otra se descompone dejando un resíduo de carbon.

Prep. Séquese el líquen ó musgo de las murallas (*Lichen parietinus*), pulvericese, colóquese en un aparato de lixiviacion y agótese por una disolucion alcohólica de potasa: reúnanse los licores y trátense por ácido acético; recójase el precipitado de ácido crisofánico y lávese con agua destilada; disuélvase en una solucion alcohólica de potasa; por el reposo se deposita una sustancia resinosa; sepárese ésta y satúrese el licor por ácido clorhídrico; recójase el ácido crisofánico puro que se deposita, séquese entre hojas de papel de estraza y guárdese.

Se extrae tambien del ruibarbo, agotando el polvo por el alcohol concentrado, evaporando el líquido hasta la sequedad, tratando el extracto que resulta por alcohol, vertiendo éter en esta solucion hasta que ya no se precipite resina; separada ésta, se evapora el líquido y queda el ácido crisofánico, que se purifica haciéndolo cristalizar muchas veces en alcohol absoluto.

U. m. En Inglaterra ha dado buenos resultados empleándolo bajo la forma de pomada, contra las afecciones de la piel: en México, aunque poco usado todavía, parece haber correspondido.

ÁCIDO CRÓMICO. Acide chromique, Fr.; Chromic acid, Ing.; *Acidum chromicum.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, de color rojo rubí; cristaliza en prismas cuadrangulares ó en octeadros oblongos; su sabor es estíptico, acro y metálico; es delicuescente y muy soluble en el agua y en el alcohol hidratado; su solucion es de un color amarillo rojizo; á la temperatura de 300° se funde; á temperatura mayor se ennegrece, y calentado al rojo se descompone en oxígeno y en sesquióxido de cromo verde; puesto en contacto con alcohol anhidro lo inflama descomponiéndolo en oxígeno y sesquióxido de cromo; la disolucion de protocloruro de estaño lo trasforma tambien en óxido verdo que se precipita; y en general, los cuerpos reductores lo descomponen en sesquióxido de cromo y en oxígeno: saturado con potasa, produce por el acetato de plomo un precipitado amarillo.

PREP. Bicromato de potasa.....	100
Agua.....	1000
Ácido sulfúrico á 66°.....	2000

Disuélvase el bicromato en el agua á B.M. en una cápsula de porcelana; añádase el ácido sulfúrico por pequeñas porciones, agitando con una varilla de vidrio; abandónese la mezcla por 24 horas en un lugar templado; decántese la mayor parte del agua ácida que sobrenada, y recójanse con una espátula de vidrio los cristales que se hallan en el fondo de la cápsula: pónganse luego en un embudo, tambien de vidrio, para que escurran, y despues, para que sequen, colóquense sobre ladrillos porosos, durante 48 horas, en una estufa calentada á 34° ó 35°.

100 gram. de bicromato de potasa producen 62 gram. de ácido crómico.

La *solucion oficinal de ácido crómico* se obtiene poniendo partes iguales del ácido cristalizado y de agua destilada.

U. M. Alterante, desusado al interior y muy venenoso; exteriormente se emplea para destruir las vegetaciones. D. 1 parte para 10 de agua, astringente; 1 para 3, cáustico y caterético en las enfermedades del útero; 1 para 1, como tópico contra el cáncer.

CONTRAV. El óxido ó el subnitrato de bismuto en altas dósis.

ÁCIDO FÉNICO. Ácido carbólico, fenoso, fenólico, Óxido fénico, Hidrato de fenila, Fenol, Sapirol, Alcohol fenílico; Acide phénique, Franc.; Carbolic acid, Ing.; *Acidum phenicum.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en pajas cortas ó en agujas romboidales, blancas, trasparentes, delicuescentes; su olor es semejante al de la creosota; su sabor es acre, estíptico y mordente; es fusible á 35°; hierve á 188°, y destila á 200°; su densidad es de 1.065 á + 18°; no enrojece el tornasol; coagula la albumina; desorganiza la piel y las membranas mucosas; es poco soluble en el agua, pero se pueden obtener soluciones más concentradas si ántes se disuelve en el alcohol ó en la glicerina; fundido y añadiéndole 5 por 100 de agua, se mantiene líquido á la temperatura ordinaria; mezclando partes iguales de ácido y de glicerina se obtiene una solucion á la que se puede agregar agua sin que se precipite el ácido; es soluble en estos vehículos y en el éter y el ácido acético cristalizable, en los aceites fijos y volátiles; no descompone los carbonatos alcalinos, pero se combina con sus álcalis y forma fenatos; disuelve el yodo colorándose en moreno rojizo, y el azufre, tomando un color amarillo; la luz lo hace adquirir un color de rosa, violeta y aun moreno, y este fenómeno se observa más, cuanto es ménos puro; calentado con ácido nítrico se trasforma en ácido pícrico ó trinitrofénico; con el percloruro de fierro toma coloracion violeta que pasa al azul y despues al blanco sucio; mezclado con el amoniaco y adicionado de solucion de cloruro de calcio ó de hipoclorito de cal, toma coloracion azul; el ácido fénico mancha el papel como las grasas, y estas manchas desaparecen con el tiempo.

PREP. El comercio lo proporciona. Se extrae industrialmente tratando el aceite de alquitran de hulla, por el doble de su peso de una lejía concentrada de potasa, á la que se mezcla potasa cáustica en polvo; pasado algun tiempo, se forma un depósito cristalino de fenato de potasa; se trata el producto por agua hirviendo, se separa el aceite que sobrenada, y el licor alcalino se descompone por ácido clorhídrico; el cloruro de potasio queda disuelto y el ácido fénico se reune bajo la forma de un líquido oleaginoso; se separa éste, se lava con una poca de agua destilada, se seca sobre cloruro de calcio, se rectifica por destilacion, no recogiendo sino lo que destila entre 185° y 190°; se enfria el producto destilado á — 10°; se comprimen los cristales de ácido fénico al abrigo de la luz para separarlos del agua madre, y se conservan en frascos de vidrio negro ó amarillo.

ADULT. Puede estar mezclado con naftalina: se descubre ésta, poniendo en un frasco agua caliente hasta que ocupe las dos terceras partes de aquel, y algunos gramos del ácido adulterado; agítese, y cuando el líquido esté frio, se verá que las pajitas de naftalina se adhieren á lo largo de las paredes del frasco, ó giran en medio del líquido, miéntras que el ácido puro queda en el fondo con el aspecto de aceite.

U. M. Estimulante, antiséptico, desinfectante, parasiticida y ligeramente astringente. D. Al interior, de 25 centígr. á 1 gram. en 180 gram. de vehículo, en 24 horas. Al exterior, solucion fenicada débil 5 para 1000; fuerte 10 para 1000.

INC. Los de los ácidos en general.

CONTRAV. Despues de hacer vomitar y aun de lavar el estómago con la bomba gástrica, se administrarán 60 gram. ó más de aceite de comer con 15 gram. de aceite de ricino. En lugar de esta mezcla de aceites, seria mejor emplear el jarabe de sacarato de cal (véase este nombre); pero nunca puro, sino diluido en agua á razon de 500 gram. por lo ménos de ésta para 10 gram. de jara-

bo, pudiéndose repetir la misma fórmula en proporcion del ácido fénico ingerido.

ACIDO FOSFÓRICO OFICINAL, Trihidratado. Acide phosphorique officinal, Fr.; Officinal acid phosphoric, Ing.; *Acidum phosphoricum officinale.*

C. físic. y q. Líquido, incoloro, inodoro, de una densidad de 1.45, de sabor muy ácido, enrojece fuertemente el tornasol; no coagula la albumina, ántes bien, disuelve la que ha sido coagulada por el calor; si se vierte en el agua de cal una gota de este ácido, se produce fosfato de cal, soluble en un exceso del mismo ácido; no precipita con el nitrato de plata solo, pero lo hace en amarillo bajo con el amoniacal, y el mismo efecto producen con este reactivo sus sales solubles, formándose en todos casos fosfatos tribásicos.

Prep.	Fósforo	10
	Ácido nítrico á 40°	50
	Agua destilada	50
	Agua régia	10

Póngase la mezcla del ácido nítrico y el agua en una retorta tubulada, colóquese ésta en horno de reverbero en baño de arena, adáptese á su cuello una alargadera y un recipiente tubulado, que se mantendrá frio por una corriente de agua durante la operacion; en la tubuladura de éste ajústese un tubo largo de vidrio que dé salida á los vapores no condensados, táponse las junturas, y por la tubuladura de la retorta introdúzcase el fósforo en pequeños fragmentos; caliéntese despues muy suavemente la retorta con algunos carbones encendidos, hasta que la reaccion se haga lentamente, y que los vapores rutilantes se produzcan de una manera regular; cuando todo el fósforo haya desaparecido, una parte del licor ácido habrá pasado al recipiente; recójase y viértase en la retorta, añádase el agua régia y caliéntese nuevamente á calor muy suave hasta que se desprendan vapores nitrosos. Por último, vacíese el líquido de la retorta en cápsula de platino, evapórese hasta la consistencia de jarabe, para eliminar hasta las últimas porciones del ácido nítrico, y disuélvase despues en agua destilada hasta que tome la densidad de 1.45.

Adult. Por mala preparacion puede contener ácido fosforoso: en este caso su olor es aliáceo, y hervido con una solucion de bicloruro de mercurio, reduce á ésto y lo hace pasar al estado de protocloruro. Suele contener tambien, ácidos nítrico y sulfúrico, fosfato y sulfato de cal, plomo, cobre, arsénico, alúmina ó sílice y amoniaco; el ácido nítrico se descubre, mezclándole una poca de limadura de cobre y calentándolo; produce en el líquido coloracion algo rojiza y desprende vapores rutilantes: el ácido sulfúrico, por el precipitado blanco insoluble en el ácido nítrico que da con el cloruro de bario; las sales de cal, por el que dan con el oxalato de amoniaco; el plomo, por el precipitado amarillo que se obtiene con el cromato de potasa; el cobre, por la coloracion azul

que da con el amoniaco; el arsénico, por el precipitado amarillo de sulfuro de arsénico que se produce despues de algun tiempo, con una corriente de ácido sulfhídrico; la alúmina, por el precipitado gelatinoso que da con el amoniaco; la sílice, porque queda ésta por resíduo, saturando el ácido fosfórico con un álcali, evaporándolo hasta la sequedad, tratándolo despues por ácido clorhídrico, abandonándolo por una hora, añadiéndole agua en seguida y filtrándolo; el amoniaco se reconoce saturando el ácido con un exceso de sosa cáustica y calentándolo; los vapores que se desprenden azulean el papel rojo de tornasol y producen un humo blanco, con la aproximacion de una varilla de vidrio mojada en ácido clorhídrico.

U. m. Contra los pequeños cálculos fosfáticos, de 1 á 5 gotas en un líquido apropiado; y como estimulante del sistema nervioso y algo afrodisiaco.

Inc. Los de los ácidos.

Contrav. La magnesia calcinada ó el jarabe de sacarato de cal, con las precauciones convenientes.

ÁCIDO GÁLICO. Acide gallique, Franc.; Gallic acid, Ing.; *Acidum gallicum.*

C. físic. y q. Agujas blancas, sedosas y brillantes; es inalterable al aire, inodoro, sabor ligeramente ácido y astringente, dejando en la boca un gusto azucarado; enrojece el tornasol; es soluble en 100 partes de agua fria y en 3 de agua hirviendo; poco soluble en el éter y muy soluble en el alcohol; no precipita las sales orgánicas, ni la albumina, ni la gelatina, ni las sales ferrosas; con las sales férricas da un precipitado azul que se disuelve lentamente cuando se abandona el licor, y rápidamente con desprendimiento de ácido carbónico si se hace hervir; reduce las soluciones de oro y de plata; calentado á 100° pierde su agua de cristalizacion; á 250° se trasforma en ácido metagálico, en agua y en ácido carbónico; el ácido sulfúrico concentrado y caliente lo deshidrata y convierte en ácido rufigálico.

Prep.	Polvo de nuez de agallas	500
	Agua destilada	4000
	Carbon animal lavado	c. b.

Póngase el polvo en una vasija de porcelana y fórmese con agua destilada una pasta que se abandona en lugar caliente por un mes, cuidando de agregar nueva cantidad de agua y de agitar con frecuencia, usando de varilla de vidrio; cuélese con expresion ó aprétese; hiérvase el resíduo en la cantidad de agua prescrita, y cuélese en caliente sobre carbon animal: por el enfriamiento cristaliza el ácido, y si los cristales tuvieren color, purifíquense, disolviéndolos en agua caliente y filtrando el líquido sobre nuevo carbon animal.

En muchos vegetales usados en México, se encuentra naturalmente formado el ácido gálico junto con el tánico, principalmente en los frutos del cascalote, en los del huisache y en el hueso del mango, de los que se

puede extraer, tratando por medio de la ebullicion dichos vegetales por agua acidulada con ácido clorhídrico, con el objeto de peroxidar el ácido tánico que contienen, y trasformarlo en gálico; por el enfriamiento del licor se depositan cristales impuros de éste ácido, que disueltos en agua hirviendo y tratados por carbon animal, se obtienen puros.

U. M. Astringente enérgico, y se cree obra tambien como diurético. D. 25 centígr. á 1 gram. por dia, en polvo, píldoras ó cápsulas.

INC. Los álcalis, los carbonatos alcalinos, las sales metálicas, principalmente las de fierro y antimonio; la albumina, la gelatina, las emulsiones, la leche, etc.

CONTRAV. La albumina.

ÁCIDO LÁCTICO. Ácido galáctico, nanceico, zúmico; Acide lactique, Franc.; Lactic acid, Ing.; *Acidum lacticum.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido, incoloro, inodoro, de sabor ácido, incristalizable, higroscópico, de consistencia de jarabe, de una densidad de 1.315 á 20°; soluble en el agua y en el alcohol; coagula la albumina y la leche; disuelve el fosfato de cal recientemente precipitado: á temperatura de 130° pierde un equivalente de agua y se trasforma en ácido láctico anhidro, bajo la forma de un resíduo sólido, ligeramente amarilloso, de sabor muy amargo; fácilmente fusible, casi insoluble en el agua y muy soluble en el alcohol y en el éter: á más de 250° se descompone y se convierte en láctida ú óxido de lactilo; calentado con ácido sulfúrico desprende óxido de carbono; destilado con una mezcla de ácido clorhídrico y de peróxido de manganeso, da cloral, ácido clorhídrico y ácido carbónico; el ácido nítrico hirviendo, lo convierte en ácidos acético, fórmico y oxálico.

PREP.	Azúcar	200
	Creta en polvo	100
	Raspadura de queso seco	100
	Agua	2500

Disuélvase el azúcar en el agua, añádase la creta y el queso, y abandónese la mezcla por ocho dias á una temperatura de 30°, agitando con frecuencia; cuando esté convertida en papilla, hiérvase con agua, moviendo constantemente, y sepárese por un lienzo la materia caseosa. El líquido evaporado produce cristales de lactato de cal, los que se purifican por una nueva cristalizacion: disuélvanse éstos en el doble de su peso de agua hirviendo y viértase sobre la solucion ácido sulfúrico diluido; filtrese para separar el sulfato de cal; hiérvase el licor claro con carbonato de zinc puro; filtrese de nuevo y déjese enfriar para que cristalice el lactato de zinc; purifíquese éste, disuélvase en agua y hágase pasar una corriente de ácido sulfhídrico; sepárese el sulfuro de zinc y evapórese el líquido hasta la consistencia de jarabe espeso.

Puede obtenerse tambien evaporando el suero agrio hasta reducirlo á sus dos terceras partes, filtrándolo y saturándolo despues con lechada de cal: el lactato de cal así formado, filtrese tambien; añádase luego la cuarta parte de su volúmen de alcohol, y precipítese por ácido sulfúrico. Filtrese nuevamente, exprímase el depósito y concéntrese el líquido hasta la consistencia de jarabe; dilúyase en alcohol, filtrese otra vez, y al fin destílese para sacar el alcohol empleado; recójase el ácido que queda en la retorta y consérvese en pomos tapados.

ADULT. El comercial puede contener ácido sulfúrico, ácido oxálico, cal, óxido de zinc ó sulfato de cal, segun el método por el que se ha preparado; el ácido sulfúrico se descubre porque será enturbiado por una sal soluble de barita; se enturbia con el agua de cal si hay ácido oxálico; por este ácido ó por el oxalato de amoniaco, dará precipitado blanco si hay alguna sal calcárea; precipitará en blanco por el hidrógeno sulfurado si hay zinc; disuelto en el alcohol, se enturbiará si contiene sulfato de cal.

Si está colorido y tiene un olor semejante á la mantequilla, es porque contiene ácido butírico; para descubrir éste, se calienta ligeramente en una lámpara de alcohol, un matraz pequeño que contenga 6 gram. de alcohol á 95°, 3 gram. de ácido sulfúrico y 3 gram. del ácido láctico por ensayar; se forma éter butírico reconocible por su olor semejante al del rhoon; si es pequeña la cantidad de ácido butírico, se hace la misma operacion, pero despues de calentado el matraz se tapa con un corcho y se deja enfriar un poco; al destaparlo, se percibe el olor característico del éter butírico que se disipa luego.

U. M. Temperante y diurético muy poco usado; más bien que puro se emplea el suero de la leche que lo contiene: cuando se prescribe, la dósis es de 10 centígr. á 1 gram.

INC. Los de los ácidos en general.

ÁCIDO NÍTRICO OFICINAL. Ácido azótico, Oxiseptónico, Espíritu de nitro ácido, Agua fuerte; Acide nitrique, Esprit de nitre, Franc.; Nitric acid, Acid spirit of nitre, Ing.; *Acidum nitricum officinale.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido, incoloro, trasparente, de olor particular, nitroso y desagradable; humea al aire; la luz lo altera y produce vapores rutilantes; su sabor es ácido y muy cáustico; mancha de amarillo la piel y todas las materias animales ántes de desorganizarlas; es susceptible de descomposicion por el calórico y por todos los cuerpos que tienen alguna afinidad para el oxígeno; descolora el índigo y lo trasforma en ácido pícrico, y destruye la mayor parte de las materias colorantes; su densidad á + 18° es de 1.422, hierve á 123° y el oficinal debe marcar 42° al areómetro de B^me.; el comercial marca sólo 40°.

Ataca en caliente y en frio el mayor número de los metales, principalmente cuando está diluido, y forma con ellos nitratos que se funden y deflagran los más sobre las brasas: introducidos dichos nitratos en un tubo de experiencias con ácido sulfúrico y limadura de cobre, desprenden bajo la in-

fluencia del calórico vapores rutilantes. El ácido nítrico puro no deja resíduo cuando se evapora, ni precipita por los nitratos de plata ó de barita cuando se diluye en agua destilada.

PREP. Nitrato de potasa seco..... 2000
Ácido sulfúrico á 66°..... 2000

Póngase el nitro en polvo en una retorta de vidrio tubulada; colóquese ésta en horno de reverbero, adáptese á simple frotamiento y sin enlodar las junturas, una alargadera y un recipiente que se mantendrá frio durante la operacion; introdúzcase por la tubuladura el ácido sulfúrico, caliéntese la retorta suavemente al principio, avívese el fuego al fin de la operacion hasta que nada destile. El producto que se obtiene es conocido con los nombres de ácido *nítrico impuro ó agua fuerte;* tiene color, esparce al aire vapores blancos y es de la densidad de 1.50.

Para purificar este ácido, mézclensele 266 gram. de agua destilada y agréguesele gota á gota, una solucion de nitrato de plata ó de plomo hasta que no forme precipitado; déjese reposar, decántese y destílese á calor suave sobre nitrato de barita ó de potasa. Si contiene compuestos nitrosos, destílese nuevamente con $^1/_{60}$ de bicromato de potasa, recójase y consérvese en frascos bien tapados y puestos en lugar oscuro.

El *ácido nítrico monohidratado* empleado como cáustico, aunque no es químicamente puro, se obtiene mezclando al ácido obtenido de la densidad de 1.50 su volúmen de ácido sulfúrico, de una densidad de 1.84; se coloca la mezcla en una retorta de vidrio, en cuyo cuello se ajusta una alargadera y un recipiente que se enfriará por una corriente de agua, y se recoge por destilacion la cuarta parte del volúmen de la mezcla de los dos ácidos.

El *ácido nítrico alcoholizado ó espíritu de nitro dulcificado,* se obtiene vertiendo poco á poco una parte de ácido nítrico á 34° sobre 3 de alcohol á 90°; destapando con frecuencia, por dos ó tres dias, el frasco que lo contenga, para dar salida á los gases que se desarrollan y evitar que se rompa.

ADULT. Por vicio de preparacion ó por fraude, contiene el ácido nítrico comercial, ácidos sulfúrico, clorhídrico ó hiponítrico; cloro, sulfatos de potasa ó de sosa, fierro, cobre ó arsénico. Los ácidos sulfúrico, clorhídrico y el cloro, se descubren por los precipitados blancos que, en su caso, dan con los nitratos de barita y de plata: el ácido hiponítrico, por la coloracion verde que produce con la adicion de unas gotas de solucion de bicromato de potasa: los sulfatos de sosa y de potasa, el nitro, el fierro y el cobre, quedan por resíduo cuando se evapora el ácido que los contiene; cada una de estas sustancias se descubre por sus reactivos propios. El arsénico, saturando el ácido nítrico por la potasa, evaporando el nitrato formado hasta la sequedad y descomponiendo éste por el ácido sulfúrico puro: se encontrarán en la mezcla sulfato de potasa, ácido nítrico y ácido arsénico. Lávense en seguida los cristales de sulfato de potasa con agua destilada para quitarles el ácido arsénico que se les adhiera, y la solucion que resulte póngase á hervir hasta que se disipe todo el ácido nítrico que contenga: cuando ya no se perciba olor nitroso, póngase con precaucion el líquido en el aparato de Marsh, y búsquense el anillo ó las manchas de arsénico metálico.

Suelen tambien agregarle agua; se descubre ésta por el areómetro ó por la saturacion: 100 partes de ácido real, necesitan para saturarse 265 partes de carbonato de sosa cristalizado, ó 93 partes de carbonato de cal.

El ácido nítrico del comercio puede purificarse fácilmente, como ántes se ha dicho.

U. M. Diluido es astringente débil, temperante, diurético; concentrado y puro, cáustico. D. Al interior 1 á 2 gram. por litro de de agua azucarada.

INC. Los álcalis y sus carbonatos.

ANT. y CONTRAV. Agua de jabon ó magnesia calcinada en gran cantidad; el bicarbonato de sosa. Los accidentes inflamatorios se combatirán por los antiflogísticos, los emolientes y la dieta.

ÁCIDO OXÁLICO. Ácido carboneso, del azúcar, de la acedera, oxisacárico; Acide oxalique, Franc.; Oxalic acid, Ing.: *Acidum oxalicum.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas cuadriláteros oblícuos, de cúspides diedras; es incoloro, inodoro, de sabor muy ácido, trasparente, ligeramente eflorescente; soluble en 10 partes de agua á + 20° y en su peso de agua hirviendo; al disolverse en agua fria, se oye un ruido de crepitacion; es soluble en el alcohol; á la temperatura de 98° se funde en su agua de cristalizacion; á la de 100° se deshidrata; á la de 188° da agua, ácido carbónico, ácido fórmico, óxido de carbono, y una parte del ácido oxálico no descompuesto, se sublima; calentado á 100° con glicerina, produce ácidos carbónico y fórmico; el ácido nítrico lo destruye cambiándole en ácido carbónico; precipita en blanco las sales solubles de cal, de plomo, y el nitrato de plata; este último precipitado, calentado en la llama de una lámpara de alcohol, se pone moreno en sus bordes, detona ligeramente y produce humo blanco, dejando por resíduo plata metálica; reduce tambien las sales de oro y las de mercurio.

PREP. Disuélvase en vasija de plomo sal de acedera del comercio en suficiente cantidad de agua, y trátese la solucion por acetato de plomo; láveso el precipitado con agua caliente, séquese, y tómese:

Precipitado seco de oxalato de plomo. 1000
Ácido sulfúrico á 66°..... 330
Agua destilada..... 100

Mezclado el ácido al agua, agréguese el oxalato y digiérase por 48 horas, removiendo con frecuencia; sepárese un poco del licor claro, dilúyase en agua y trátese por una sal

de barita para ver si contiene aún ácido sulfúrico: si lo hay, continúese la digestion ó añádase más oxalato de plomo. Cuando haya desaparecido todo el ácido sulfúrico libre, sepárese el líquido del precipitado; lávese éste con agua caliente, reúnanse los licores y evapórense para que cristalicen: las aguas madres producen más cristales, que se purifican por una nueva cristalizacion.

El comercio proporciona el ácido oxálico, que se extrae en abundancia en las fábricas de este producto, tratando el aserrin de madera ú otras materias orgánicas, por una solucion de potasa y de sosa, de la densidad de 1.35 y conteniendo un equivalente de la primera y dos de la segunda, con la cual forman una pasta que se calienta fuertemente sobre una lámina de fierro, hasta que se seque, y teniendo cuidado de no quemarla: en seguida se disuelve esta pasta en agua caliente; se le agrega lechada de cal, y el oxalato que resulta, se trata por el ácido sulfúrico y se filtra: el líquido producido se hace cristalizar en vasijas de plomo. Por este procedimiento se obtiene 1 kilógramo de ácido por 4 de aserrin.

ADULT. Por vicio de preparacion el ácido oxálico suele contener ácido sulfúrico ó sales de plomo, fierro ó cobre: el ácido sulfúrico se descubre, tratando una solucion de aquel por las sales de barita, en cuyo caso da un precipitado blanco insoluble en el ácido nítrico; el plomo, porque con el yoduro de potasio ó el bicromato de potasa da un precipitado amarillo; el fierro, por el azul de Prusia que se obtiene con el ferrocianuro de potasio, y el cobre, por el color azul que toma la solucion cuando se le añade amoniaco líquido.

Por fraude añaden al ácido oxálico comercial, ácido tártrico, sal de acedera, sulfatos de magnesia ó de potasa, ó alumbre: el ácido puro se descompone al fuego y desaparece completamente, pero cuando está adulterado, deja por resíduo las sales extrañas, fácilmente reconocibles por sus reactivos especiales: el ácido tártrico se descubre por el precipitado cristalino de crémor que se forma cuando se trata por la solucion de carbonato de potasa; si contiene ácido nítrico, ya sea porque se haya impregnado de él ó porque se hubiere empleado en su preparacion, pondrá amarillos los tapones de corcho de los pomos donde se guarde.

U. M. Desusado en la terapéutica. Cuando se quisiese emplear como temperante, deben preferirse el ácido cítrico ó el tártrico, que no tienen los inconvenientes que el ácido oxálico.

INC. Las sales de cal.

CONTRAV. Las mismas sales, principalmente el carbonato ó el sacarato de cal. (V. Ácido fénico.)

ÁCIDO PÍCRICO. Ácido carbazótico, trinitrofénico, nitropícrico, nitrofeuísico, crisolépico, amargo de Welter, amargo de añil, trinitrofenol; Acide picrique, Franc.; Carbazotic acid, Ing.; *Acidum picricum.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en agujas prismáticas de seis caras, de cúspides octaédricas; es de color amarillo claro, sabor amargo ligeramente ácido; olor que recuerda el de la esencia de almendras amargas; se funde con facilidad, convirtiéndose en una masa cristalina compuesta de tablas exagonales; se sublima sin resíduo á calor suave; á temperatura elevada se descompone y hace explosion; soluble en 160 partes de agua á 5°; en 81 á 20° y en 26 á 77°; soluble en el alcohol, en el éter y en los cuerpos grasos; soluble sin alteracion en los ácidos sulfúrico y nítrico; con el cianuro de potasio toma una coloracion rojo-morena y da un precipitado en agujas; el mismo precipitado se obtiene con las demas sales de potasa; precipita en verde el sulfato de cobre amoniacal; se combina con las bases y forma sales cristalizables coloridas en amarillo y que detonan con violencia cuando se calientan.

PREP. Ácido fénico..... 500
Acido nítrico á 40°..... c.s.

Póngase á hervir el ácido fénico con el doble de su peso de ácido nítrico en una retorta tubulada que se coloca en un horno de reverbero; añádase por pequeñas porciones más ácido nítrico, hasta que cese el desprendimiento de vapores rutilantes; vacíese el licor en una cápsula de porcelana y evapórese en B. M. hasta reducirle á un pequeño volúmen; déjese enfriar, sepárense los cristales formados, y disuélvanse en amoniaco: trátese el picrato de amoniaco por alcohol, cristalícese repetidas veces y descompóngase por ácido nítrico; recójase el ácido pícrico que se separa de la solucion en láminas brillantes de color amarillo limon.

Puede obtenerse igualmente, empleando el añil ó el catecú.

ADULT. Por mala preparacion, puede contener sustancias resinosas, ácidos nitrofénicos, agua y ácido nítrico; las sustancias resinosas se descubren por su insolubilidad en el agua; los ácidos nitrofénicos porque tratado por agua de cal el ácido pícrico que los contiene, forma nitrofenatos ménos solubles que el picrato de cal; si el ácido pícrico se presenta en masa, es porque contiene agua y ácido nítrico; se descubre la primera por la diferencia de peso cuando se desecca el ácido á 100°, y el segundo por la coloracion morena que da con una sal ferrosa.

Por fraude le añaden nitratos de potasa ó de sosa, cloruro de sódio, sulfato de sosa, alumbre, bórax, ácido bórico, azúcar, ó lo sustituyen con el picrato de sosa; tratado el ácido falsificado por la benzina, ésta le disuelve enteramente y las sustancias extrañas quedan por resíduo, pudiéndose reconocer por sus reactivos; si es sustituido por fenato de sosa, éste se descubre tanto por su poca solubilidad en el alcohol hirviendo, cuanto porque calentado con precaucion deja por resíduo carbonato de sosa, fácil de reconocer.

U. M. Se ha usado contra las intermiten-

tes, pero debe preferirse el picrato de amoniaco, que se da al interior á la D. de 2 á 4 centígr. por dia.

Inc. Los de los ácidos en general.

U. ind. Para teñir las sedas.

ÁCIDO PIPITZAHOICO, Ácido Riolozico; *Acidum pipitzahoicum.*

C. físic. y q. Sólido, de color variable desde el amarillo canario limpio y brillante, hasta el rojizo oscuro. Se presenta comunmente en pequeñas láminas poco densas, más ó ménos brillantes y suaves al tacto, como las del bisulfuro de estaño: cuando ha sido extraido cuidadosamente, está en prismas de cuatro caras terminados en pirámides. Aunque muy poco soluble en el agua, tiene un sabor repugnante y nauseabundo; es muy soluble en el alcohol, en el éter, el cloroformo y el sulfuro de carbono. Calentado gradualmente, se funde y presenta el líquido un color amarillo rojizo, el cual produce vapores amarillos que, condensándose al enfriarse, dejan en las paredes del tubo un líquido oleaginoso, así como una parte de la materia resinosa arrastrada por los vapores, y pequeños prismas amarillentos brillantes. Calentando el producto resinoso al aire libre en una lámina de platino, se funde, produciendo tambien el líquido oleaginoso y los vapores amarillos, que arden con flama brillante y fuliginosa.

El ácido clorhídrico no presenta reaccion alguna con la materia resinosa, y el sulfúrico la enuegrece; mas puestos con la solucion alcohólica, dan un precipitado blanco cristalino. Las reacciones más notables y características del ácido pipitzahoico, son las que presenta la solucion alcohólica con las bases: basta poner en agua destilada unas gotas de dicha solucion y agregar otras de amoniaco líquido, para obtener desde luego una coloracion violácea más ó ménos intensa, segun las proporciones ó la concentracion de los líquidos empleados; así, pueden ser preparadas algunas otras combinaciones salinas ó pipitzahoatos de bases diferentes.

Prep. Despues de lavar perfectamente con agua limpia las raíces de la planta, separadas de la rizoma, se ponen á secar, se dividen lo más posible evitando la contusion, se toma el peso de ellas y se colocan en una vasija de vidrio adecuada; se agrega una cantidad de alcohol á 82°, igual á tres veces el peso de la raíz, y tapada la vasija se deja por cuatro ó seis dias en un lugar cuya temperatura no pase de 25°, teniendo cuidado de agitar de cuando en cuando. Se separa el líquido por expresion, se agrega nueva cantidad de alcohol igual á la anterior, procediendo en lo demas como se ha dicho. Reunidos y filtrados los líquidos alcohólicos, se verterán poco á poco en una vasija de boca ancha que contenga agua destilada, agitando con frecuencia. Concluida esta operacion, se filtra el líquido, del cual será separado el alcohol por destilacion: el precipitado se deja secar en el filtro á la

temperatura ordinaria, y se guarda para el uso.

La administracion del ácido pipitzahoico determina algunas veces la coloracion verdosa de las orinas.

U. m. Drástico activo. D. 20 á 30 centígr.

ÁCIDO SALICÍLICO. Fenol carbónico; Acide salicylique, Franc.; Salicylic acid. Ing.; *Acidum salicylicum.*

C. físic. y q. Se encuentra al estado sólido, en polvo cristalino ligero ó en agujas prismáticas, blancas y lucientes; inodoro, de sabor ácido astringente y ligeramente azucarado; soluble en el agua fria en la proporcion de 1 á 300; más soluble en la caliente; soluble en el alcohol, el éter y la glicerina; el acetato de amoniaco, los carbonatos de sosa y de amoniaco, el citrato de amoniaco y el bórax, aumentan su solubilidad en el agua; calentado con precaucion, se funde á 200° y se volatiliza sin descomponerse; pero por una elevacion brusca de temperatura, se descompone en ácido fénico y en ácido carbónico; se combina con las bases y forma sales solubles en el agua; una mezcla de ácido salicílico, sulfato de sosa y sosa cáustica, toma un color azul verde y el líquido no precipita por un exceso de álcali cáustico; si se hierve una solucion de ferrocianuro de potasio con otra de ácido salicílico, se enturbia el líquido y se desprende ácido cianhídrico; una solucion de percloruro de fierro colora en violeta la de ácido salicílico; esta coloracion desaparece por la adicion de ácido clorhídrico y se pone amarilla.

Prep. Ácido fénico cristalizado.....	94
Sosa cáustica.....	40

Disuélvase la sosa en agua y satúrese la solucion por el ácido fénico; evapórese en una caldera de fierro hasta que quede una masa pulverulenta; introdúzcase ésta aún caliente en una retorta de vidrio tubulada y colocada en baño de aceite; hágase pasar por la tubuladura una corriente de ácido carbónico seco, cuando la temperatura de la retorta llegue á 100°; elévese gradualmente la temperatura á 180°; despues á 220° y al fin á 250°; cuando ya no destile nada, disuélvase en agua la masa morena de salicilato de sosa que queda en la retorta y trátese la solucion por ácido clorhídrico; recójase sobre un lienzo el precipitado de ácido salicílico que resulta; purifíquese por repetidas cristalizaciones, ó disuélvase en caliente en su peso de glicerina; viértase la solucion en agua fria y recójase y séquese el ácido salicílico que se precipita.

Ensaye. El ácido salicílico puro, debe volatizarse enteramente y no tener olor de ácido fénico; para reconocer su pureza, se disuelven 50 centígr. del ácido por ensayar en 50 gram. de alcohol; se vierte la solucion sobre un vidrio de reloj y se deja evaporar al aire; si el resíduo de la evaporacion forma un anillo blanco, indica que el ácido ha sido purificado por cristalizacion; si el anillo es amarillo, probará que se ha obtenido

por precipitacion; y si queda moreno, el ácido es muy impuro y se debe desechar aunque su aspecto, ántes de someterlo al ensaye, presente una coloracion blanca y no rosada ó nácar como generalmente la tiene el del comercio.

U. M. Antipirético, analgésico, antireumatismal, antigotoso, antipútrido y desinfectante. D. Al interior, de 50 centígr. á 2 gram. Al exterior, en solucion concentrada para lavatorio, etc. Mezclado con almidon se recomienda contra el mal olor de los piés.

ÁCIDO SUCCÍNICO IMPURO. Sal volátil de succino, Sal de ámbar, ácido karábico; Sel volatil de succin, Franc.; Impure succin acid, Ing.; *Acidum succinicum impurum.*

C. FÍSIC. y Q. Agujas blancas impregnadas de agua y de una materia aceitosa; de sabor y olor empireumático y reaccion ácida. El ácido *succínico puro* cristaliza en prismas romboidales ó en tablas oxagonales; es blanco, inodoro; su sabor es ligeramente ácido y acre; es soluble en cinco partes de agua fria, en dos de agua hirviendo y en una y media de alcohol tambien hirviendo, precipitándose por el enfriamiento; muy poco soluble en el éter. A 140° da vapores y se sublima; se funde á 180°, y hierve á 235°; se combina con las bases y forma sales; los succinatos alcalinos solubles, precipitan las sales de sesquióxido de fierro en rojo moreno; la solucion acuosa del ácido, da con el acetato de plomo precipitado blanco, insoluble en el agua, pero soluble en el ácido nítrico.

PREP. En una retorta dispuesta de la misma manera que para la destilacion del cuerno de ciervo, póngase hasta poco más de la mitad, succino en polvo mezclado con su peso de arena; caliéntese moderadamente al principio y se observará que se desprenden abundantes vapores de hidrocarburos, y una pequeña cantidad de ácido succínico; esto sirve de guía para graduar el fuego; miéntras dura la tumefaccion del succino, el ácido succínico se desprende en abundancia; cuando cesa, auméntese el fuego para terminar la operacion; recójase el ácido impuro que se haya adherido en la parte superior de la retorta y de la alargadera; en el recipiente se ha condensado un líquido acuoso y un aceite volátil empireumático.

El ácido succínico se purifica, disolviendo el impuro en agua caliente, filtrando la solucion y saturándola con carbonato de potasa; el succinato formado se filtra de nuevo sobre carbon animal y se trata en seguida por una solucion de acetato de plomo, que formará un precipitado; dilúyase éste en una poca de agua, precipítese el plomo por el ácido sulfúrico ó el sulfhídrico, sepárese el líquido y evapórese para que cristalice el ácido.

ADULT. El ácido impuro del comercio lo sustituyen generalmente con bisulfato de potasa, bioxalato de potasa, crémor ó alumbre, impregnados del aceite empireumático: se descubren estos fraudes por medio del calórico, que volatilizará el ácido y dejará por residuo las sales: éstas se reconocerán por sus reactivos propios.

Al ácido puro le mezclan, además de las sales dichas, los ácidos bórico, cítrico, tártrico ú oxálico; cloruro de calcio, nitro, azúcar ó la sal amoniaco. Las sales fijas se descubren, tanto por su insolubilidad en el alcohol, como por el resíduo fijo que dejan por el calórico; la sal amoniaco, por el olor amoniacal que desprende el ácido cuando se tritura con la cal; el ácido bórico, por la coloracion verde que da á la llama del alcohol; el cítrico, saturando la mezcla con lechada de cal; filtrando el líquido y calentándolo, se depositará un citrato de cal: para los ácidos oxálico y tártrico, véase Ácido cítrico: la azúcar se descubre, ya por el olor característico que da cuando se le quema, ó ya por el precipitado que se produce si despues de haber hervido la mezcla con ácido sulfúrico, se trata con el licor de Fehling.

U. M. Antiespasmódico y sudorífico. D. Al interior de 20 centígr. á 1 gram. En México, desusado.

ÁCIDO SULFHÍDRICO DISUELTO. Ácido hidrosulfúrico, Hidrógeno sulfurado ó Sulfuro de hidrógeno en solucion; Acide sulfhydrique dissous, Franc.; Solution of hidro sulfuric acid, Ing.; *Acidum sulphydricum aqua solutum.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido incoloro, de olor fétido semejante al de huevos podridos; enrojece débilmente el tornasol y ennegrece el papel de acetato de plomo; precipita en negro las sales de plata, plomo, cobre, etc.; en anaranjado las de antimonio, en moreno subido las de protóxido de estaño y en amarillo las de bióxido: produce al contacto del cloruro férrico un abundante precipitado de azufre; expuesto al aire se descompone, absorbe el oxígeno, se enturbia, deposita azufre y pierde su olor: con el tiempo sucede lo mismo; pero si ántes se le añade una décimasexta parte de glicerina, se conserva bien, sin que se alteren sus propiedades químicas y terapéuticas.

PREP. Se prepara extemporáneamente en un aparato de Woulf, tratando el sulfuro de antimonio por ácido clorhídrico; recogiendo el ácido en un frasco que contenga agua destilada hervida: el resíduo que queda se puede emplear en la preparacion del tricloruro de antimonio ó en la del emético; si se quiere obtener ácido sulfhídrico de una manera intermitente, se puede hacer uso del aparato de Deville que se compone de dos frascos tubulados en su extremidad inferior y unidos entre sí por medio de un tubo de hule; en uno de ellos se pone ácido sulfúrico diluido, y en el otro una capa de cocke, y encima de éste, sulfuro de fierro en pequeños fragmentos; en la boca de este frasco se coloca un tubo acodado y con llave. Para hacer uso de este aparato, se abre la llave del tubo, el ácido penetra en el frasco que contiene el sulfuro de fierro y lo descompone desprendiendo gas sulfhídrico; luego que se cierra la llave, cesa el desprendimiento. Pue-

de funcionar el aparato en tanto que hay sulfuro de fierro sin descomponerse.

Se puede tambien preparar extemporáneamente usando el aparato de Kipp.

U. M. Sólo se emplean las aguas minerales que lo contienen, contra algunas afecciones crónicas.

INC. y CONTRAV. Todos los cuerpos que precipiten el azufre que contiene, como los ácidos, excepto el clorhídrico, y las sales metálicas que pueden precipitarse por él. Como contraveneno debe emplearse el cloro.

ÁCIDO SULFÚRICO. Ácido del azufre, Ácido vitriólico, Aceite de vitriolo; Acide sulfurique, Huile de vitriel, Franc.; Sulphuric acid, Oil of vitriol, Ing.; *Acidum sulphuricum.*

C. FÍSIC. y Q. El ácido monohidratado es líquido, incoloro, inodoro: su densidad á + 20° es de 1.842, y marca 66° al pesa-ácidos: es casi de doble peso que el agua, y hierve á 325°: su consistencia es oleaginosa, y por este carácter le pusieron antiguamente el nombre de aceite de vitriolo: es suave al tacto, de sabor ácido y cáustico: atrayendo la humedad del aire, aumenta de volúmen: descompone prontamente las sustancias orgánicas, apoderándose de su oxígeno ó hidrógeno para formar agua, y poniendo el carbono en libertad; por esta propiedad ennegrece los tapones de corcho de los frascos que lo contienen, y debe, por lo mismo, conservarse en frascos de tapones de cristal y esmerilados.

Cuando se mezcla al agua desprende mucho calórico; por lo que debe siempre verterse el ácido sobre aquella y no vice versa, para evitar que la temperatura se eleve bruscamente y que una parte del líquido sea arrojada á distancia. Si se mezclan 500 gram. de ácido á 125 gram. de agua, la temperatura se eleva á + 105; lo contrario sucede si á cuatro partes de hielo se pone una de ácido; la temperatura baja á — 20°.

Haciendo calentar el ácido en contacto con un cuerpo desoxidante, como el carbon, mercurio, etc., se descompone, produciendo ácido sulfuroso. Con las soluciones de sales de barita da precipitado blanco, insoluble en un exceso de ácido sulfúrico y en el ácido nítrico.

PREP. Se obtiene industrialmente en grandes cámaras de plomo, por la reaccion del aire y del agua sobre los productos de la combustion de una mezcla de nitro y azufre; el líquido que resulta, marcando solamente de 53° á 55°, se hace pasar de las cámaras á calderas de plomo, donde se concentra hasta 60°; concluyendo la operacion en un alambique de platino ó en retortas de vidrio hasta que marque 66°.

El ácido sulfúrico del comercio no es puro; puede contener un exceso de agua, sulfatos de plomo, de cal ó de sosa; ácidos nítrico, hiponítrico ó clorhídrico, arsénico ó estaño. El exceso de agua se descubre por el pesa-ácidos, ó saturándolo por carbonato de sosa puro y seco; en el concepto de que 122.5 partes de ácido se neutralizan por 132.5 del carbonato; de consiguiente, si bastare ménos cantidad de éste, es por el exceso de agua que contiene. El sulfato de plomo se deposita cuando se diluye en agua ó alcohol el ácido que lo tiene disuelto. Las sales de cal, de sosa y aun de potasa, quedan por resíduo cuando por el fuego se evapora el ácido: dichas sales son entónces fáciles de reconocerse por sus reactivos. Los compuestos nitrosos se manifiestan poniendo sobre el ácido unas gotas de solucion de sulfato ferroso: éste se colora en púrpura ó en moreno; pero si se agita la mezcla, toma toda ella un tinte rosado si hay ácido nítrico, y azuloso ó violáceo si hay ácido hiponítrico: el ácido clorhídrico se descubre, por el precipitado blanco cuajado que se produce con el nitrato de plata en el ácido sulfúrico que lo contiene, tomando ántes la precaucion de diluir éste con agua: si saturado en parte el ácido con un álcali, se hace atravesar por una corriente de hidrógeno sulfurado y se produce un precipitado amarillo, es porque contiene arsénico; si el precipitado es moreno, contiene estaño, y si es moreno amarilloso, contiene á la vez estaño y arsénico.

Para purificar el ácido sulfúrico del comercio, viértase el ácido en una retorta de vidrio, de un litro próximamente de capacidad, en la cual se introducen dos ó tres espirales de hilo de platino ó algunos fragmentos de sílice con los bordes angulosos; colóquese la retorta en un alambrado de fierro, en forma de cesto, sostenido por tres piés, que tenga dos compartimientos; el centro para poner la retorta, de tejido tan cerrado como sea necesario para evitar el contacto inmediato de las brasas, y el otro que pueda contener de éstas las suficientes para hacer la destilacion.

Dispuesto así el aparato, se colocan por el pronto algunos carbones encendidos al derredor del compartimiento externo, agregando otros poco á poco; y para impedir que los vapores se condensen sobre la bóveda de la retorta, se cubre ésta por encima con una cubierta de hierro. No tarda en manifestarse la ebullicion del líquido; pero tiene entónces lugar contra las paredes laterales y sin sobresaltos.

Cuando se haya recogido la décima parte próximamente del líquido, se separa el recipiente y se reemplaza con otro caliente y seco. Se continúa la destilacion hasta obtener cerca de las dos terceras partes del líquido sometido á la experiencia, suspendiendo aquí la operacion; pues el sulfato de plomo que se deposita por la evaporacion, ocasionaria trepidaciones peligrosas en el aparato.

Esta purificacion basta cuando sólo contiene el ácido sulfúrico sales fijas y materias orgánicas; pero si además de esto hay compuestos nitrosos y arsénico, entónces es necesario agregarle sulfato de amoniaco y proceder á la destilacion como se ha dicho: el arsénico queda por resíduo en la retorta al estado de ácido arsénico.

La *solucion oficinal de ácido sulfúrico, ó ácido sulfúrico diluido*, se prepara mezclando poco á poco una parte del ácido á 66° con nueve partes de agua destilada.

U. M. Diluido es astringente ligero, temperante, antiflogístico; concentrado ó puro, es cáustico. D. Al interior de 1 á 2 gram. por litro de agua para limonada.

INC. Los álcalis, los carbonatos, los sulfuros, las emulsiones, la leche, etc.

CONTRAV. y ANT. El agua de jabon ó la magnesia calcinada, combatiendo despues los accidentes inflamatorios que sobrevengan por los antiflogísticos y emolientes.

ACIDO TÁNICO. Ácido glucoso trigálico, Tanino; Acido tannique, Franc.; Tannic acid, Ing.; *Acidum tannicum*.

C. FÍSIC. y Q. Sólido, esponjoso, brillante, incristalizable, inalterable cuando está seco, pero si está húmedo absorbe el oxígeno del aire, desprende ácido carbónico y se convierte en ácido gálico; la misma trasformacion sufre su solucion acuosa y produce la fermentacion gálica; su color es blanco amarilloso, inodoro, sabor muy astringente; enrojece el tornasol; muy soluble en el agua y en el alcohol débil; ménos soluble en el alcohol concentrado; insoluble en el éter anhidro, insoluble en los aceites fijos y volátiles; precipita casi todas las sales metálicas y las orgánicas; forma con los álcalis vegetales, tanatos poco solubles en el agua pero solubles en el alcohol y en el ácido acético; su solucion concentrada precipita en blanco, sin combinacion, por los ácidos clorhídrico, nítrico, sulfúrico, fosfórico y arsénico; colora en negro azulado las sales de sesquióxido de fierro; no precipita las disoluciones diluidas de las sales ferrosas, pero con las soluciones muy concentradas de éstas, da un precipitado blanco verdoso; precipita la albumina, la gelatina, la fibrina, la caseina y el almidon; quemado sobre una lámina de platino, no deja resíduo; se funde á 210° y despues se descompone produciendo ácidos carbónico, pirogálico y metagálico.

PREP. Pulverícese nuez de agallas y póngase en un lugar húmedo por tres ó cuatro dias; colóquese despues el polvo en un bocal de vidrio; fórmese una pasta blanda con éter sulfúrico á 50°, tápese herméticamente y déjese por 24 horas; pasado este tiempo, viértase sobre un cotense fuerte y de tamaño suficiente para envolverlo, y apréusese; por este medio escurre un líquido de consistencia de miel ó de jarabe espeso, segun la cantidad de éter que se ha puesto al polvo. Sáquese el resíduo de la prensa y quítese el tanino que queda adherente al exterior del cotense con un pedazo de cuerno ó con un cuchillo de marfil; desmenúcese con la mano el polvo de agallas así agotado, fórmese con éter á 56° y agua, en las proporciones de 100 del primero y 6 de la segunda, una nueva pasta agitando la mezcla de los líquidos para que no se separe; exprímase por segunda vez despues de 24 horas de maceracion; reúnanse los líquidos y viértanse sobre vasijas de porcelana de fondo plano, colocadas en una estufa calentada á 45°; la materia se hincha mucho y deja el tanino por producto, en láminas ligeras y casi incoloras. Otro modo de obtener el tanino con el mismo aspecto seria tomar con una brocha los líquidos referidos y extenderlos con ella sobre la superficie interior de un cazo estañado calentado ántes medianamente; tan pronto como se evapore el alcohol sepáreso con un cartoncillo el tanino desecado, y repítase la misma operacion hasta consumir toda la solucion alcohólica de tanino.

Obtenido el ácido tánico de la manera descrita, no es químicamente puro, pero lo suficiente para los usos medicinales: en este estado contiene, segun Guibourt, pequeñas cantidades de clorofila, aceite volátil, ácidos gálico y elágico. Para purificarlo, se ponen en una vasija partes iguales de tanino, agua y éter y se agita la mezcla: por el reposo se divide en tres capas, siendo la inferior de tanino puro, el cual se seca como se ha dicho.

ADULT. Puede estar mezclado con los ácidos gálico y elágico: se reconoce que el tanino es puro cuando su solucion puesta sobre un pedazo de piel sin pelo, ésta le absorbe todo y se curte; el líquido que queda es insípido y no se colora por las persales de fierro. Se valeriza, haciendo una solucion que contenga 1 gram. 402 milígr. de emético por litro: 2 gram. de tanino saturan exactamente esta solucion que puesta en una probeta de la capacidad de 50 centím. cúbicos dividida en 100 partes, cada parte representa 1 centígr. de tanino.

U. M. Astringente, tónico, antiséptico y hemostático. D. Al interior 10 centígr. á 1 gram.; al exterior cuanto sea necesario, en pomada, solucion, en glicerina, etc.

INC. Las preparaciones ferruginosas, las sustancias animales, especialmente las albuminosas y gelatinosas, los carbonatos y los óxidos metálicos.

ÁCIDO TÁRTRICO. Ácido tartárico, tartaroso, de tártaro; Acide tartrique, Franc.; Tartaric acid, Ing.; *Acidum tartricum*.

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas exagonales, oblícuos, de base romboidal, terminados por cúspides diedras y truncadas sobre las aristas longitudinales; es incoloro, inodoro, trasparente, inalterable al aire, de sabor ácido fuerte y agradable, soluble en dos partes de agua fria, y más soluble en la caliente; soluble tambien en el alcohol; su solucion acuosa precipita en blanco las aguas de cal, barita y estronciana; los precipitados son solubles en un exceso de ácido tártrico, ácido acético y en la sosa; precipita en blanco cristalino las sales de potasa; se funde á la temperatura de 170°; calentado bruscamente á 180° se vuelve anhidro; á mayor temperatura pierde ácido carbónico y se trasforma al principio en ácido perúvico y despues en ácido piretártrico; el ácido nítrico lo convierte en ácidos nitrotártrico y tartronítrico, y despues en ácidos carbónico y oxálico; el ácido sulfúrico en caliente lo descom-

pone formándose ácido sulfuroso, óxido de carbono y ácido carbónico; la potasa en fusion lo desdobla en ácido acético y en ácido oxálico; calentado en vasija cerrada á 175° con una poca de agua, se convierte totalmente en ácido racémico.

Prep.	Crémor en polvo	1410
	Creta en polvo	390
	Cloruro de calcio	416
	Ácido sulfúrico á 66°	800
	Agua	10500

Pónganse á hervir 8000 partes del agua en un cazo estañado; añádase alternativamente el crémor y la creta moviendo con frecuencia; cuando cese la efervescencia, déjese reposar por 24 horas; sepárese el tartrato de cal; láveso repetidas veces con agua hirviendo; añádanse las aguas de lavadura al licor claro sobrante; precipítese ésto por el cloruro de calcio disuelto en un litro del agua; recójase el precipitado sobre un lienzo; reúnase despues de lavado el primer tartrato de cal obtenido, y agréguese el ácido sulfúrico diluido en las 1500 partes del agua restante; hiérvase la mezcla por media hora en vasija de plomo, sin cesar de agitarla; cuélese por un lienzo; evapórese hasta que marque 25°; cuélese nuevamente cuando haya enfriado, para separar una pequeña porcion de sulfato de cal que se deposita; evapórese el licor claro hasta 40° y déjese enfriar para que cristalice. Concentradas las aguas madres, producen más cristales, que se purifican por disoluciones y cristalizaciones repetidas.

Adult. Por vicio de preparacion puede contener ácido sulfúrico, sulfato de cal, tartrato de cal, plomo ó cobre: el ácido sulfúrico se descubre por el precipitado blanco insoluble en el ácido nítrico que da con una sal soluble de barita; las sales de cal, por su incompleta solubilidad en el alcohol y porque el oxalato de amoniaco las precipita en blanco; el plomo, por el precipitado amarillo que da con el cromato de potasa ó con el yoduro de potasio; el cobre, por el color azul que produce en su solucion el amoniaco y por el precipitado moreno castaño con el ferrocianuro de potasio.

Fraudulentamente le mezclan al del comercio, crémor, bisulfato de potasa, alumbre ó cal; se descubren estos fraudes, tratando el ácido falsificado por alcohol, que sólo disuelve el ácido puro y no las sales extrañas; además, por la incineracion se obtienen, sulfato de potasa solo ó mezclado con la alúmina y carbonatos de potasa y de cal; los sulfatos dan precipitado blanco por una sal de barita y amarillo por el cloruro de platino; el resíduo de alúmina, insoluble en el agua tratándolo al soplete con nitrato de cobalto, dará coloracion azul; los carbonatos de potasa y de cal harán efervescencia con los ácidos y precipitará el primero en amarillo con el cloruro de platino, y el segundo en blanco con el oxalato de amoniaco.

Se puede reconocer de una manera aproximativa la pureza del ácido tártrico, si su disolucion en alcohol á 95° queda enteramente clara.

U. m. Refrigerante, antiséptico y ligeramente astringente. D. Al interior 1 á 2 gr. por litro de agua.

Inc. Los álcalis, los carbonatos y las sales de cal.

ACIDO TÍMICO. Timol; Acide thymique, Franc.; Thymic acid, Ing.; *Acidum thymicum.*

C. físic. y q. Líquido, de olor débil y semejante al del tomillo; su sabor es ácido y cáustico; es poco soluble en el agua, muy soluble en el alcohol, el éter y los cuerpos grasos; su solucion tratada por el amoniaco y un hipoclorito alcalino, toma al cabo de algun tiempo una coloracion azulosa; el ácido tímico concentrado, tratado por bromo, se colora en violeta, pero en solucion débil no se colora.

Prep. Trátese la esencia de tomillo por una solucion de potasa ó de sosa cáustica al quinto, y agítese repetidas veces; déjese reposar y decántese ó filtrese para separar el depósito que se forma; el líquido filtrado dilúyase en agua y agréguese ácido clorhídrico para descomponer el timato alcalino; recójase el precipitado de ácido tímico, láveso repetidas veces con agua y destílese para obtenerlo puro.

Se puede obtener el ácido tímico cristalizado en láminas tabulares y trasparentes, sometiendo la esencia de tomillo á un enfriamiento prolongado, lavando y secando los cristales que se depositan en el fondo de la vasija en que se ha hecho la operacion.

Adult. Por fraude le mezclan esencia de tomillo; se reconoce ésta, si agitado el ácido que la contiene con una solucion de potasa ó sosa cáustica, se forma un timato alcalino soluble, y la esencia queda en la superficie.

U. m. Desinfectante. Se emplea para los mismos usos y á las mismas dósis que el ácido fénico.

Inc. Los de los ácidos orgánicos.

ÁCIDO VALERIÁNICO. Acide valérianique, Franc.; Valerianic acid, Ing.; *Acidum valerianicum.*

C. físic. y q. Líquido oleaginoso, incoloro, de olor fuerte de valeriana, y de una densidad de 0,937 á 16°; su sabor es acre y picante, produce una mancha blanca sobre la lengua; es soluble en 30 partes de agua fria, muy soluble en el alcohol, el éter y el ácido acético cristalizable; disuelve el bromo, yodo, alcanfor y algunas resinas; hierve á 175°, bajo la presion de 0,760; es combustible y arde con llama blanca fuliginosa. Se combina con las bases y forma sales solubles.

Prep.	Raíz de valeriana del país en polvo grueso	2000
	Agua comun	24000
	Carbonato de sosa	c. b.

Macérese la raíz en el agua por 24 horas, destílese á fuego suave hasta los dos tercios, neutralícese por el carbonato de sosa el ácido que contiene el agua destilada, filtrese y

concéntrese hasta la mitad; purifíquese por carbon animal, filtrese nuevamente y evapórese, para que el valerianato de sosa cristalice por el enfriamiento; trátese el valerianato por la mitad de su peso de ácido sulfúrico diluido en su volúmen de agua; póngase la mezcla en una pequeña retorta de vidrio y destílese casi hasta la sequedad; sepárese el ácido valeriánico por medio de un embudo y rectifíquese por una nueva destilacion. Agregando 10 partes de ácido sulfúrico por 1000 de raíz, se obtiene mayor cantidad de producto.

ADULT. El comercial puede contener agua, alcohol comun, alcohol amílico, éter valeriánico y ácido butírico, ó lo reemplazan con el ácido valeriánico artificial; saturado por carbonato de sosa, se obtienen dos capas: la inferior es formada de valerianato de sosa y la superior de agua, de los alcoholes y del éter valeriánico que produce tos, y que se pueden aislar por la destilacion; el ácido butírico se descubre, porque hervido el valeriánico que lo contiene con ácido sulfúrico y alcohol, desprende éter butírico que se reconoce por su olor semejante al del rhom y porque tratado con una solucion de acetato de cobre, da un precipitado blanco azuloso que no se obtiene con el ácido valeriánico puro; si saturado con carbonato de barita, produce una sal incristalizable, se tratará de la sustitucion del ácido valeriánico artificial.

U. M. Al estado libre no se le emplea; se usa sólo en combinacion con alguna base.

INC. Los de los ácidos vegetales.

ÁCIDO YÓDICO. Acido Iodique, Franc.; Iodic acid, Ing.; *Acidum Iodicum*.

C. FÍSIC. y Q. Sólido, incoloro, inodoro, deliquescente cuando se expone al aire húmedo; cristaliza en prismas romboidales rectos ó en tablas exagonales; su sabor es muy ácido; enrojece al principio el tornasol y luego lo decolora; su densidad es de 4.869; es muy soluble en el agua, insoluble en el alcohol absoluto, el éter, el cloroformo y el sulfuro de carbono; calentado de 170° á 200°, pierde su agua y se convierte en ácido anhidro; á 300° se descompone en yodo y en oxígeno; su solucion acuosa y concentrada convierte el arsénico y el fósforo en ácidos arsénico y fosfórico.

PREP.	Yodato de barita	90
	Agua destilada	120
	Ácido sulfúrico á 66°	25

Dilúyase el ácido en el agua, mézclese allí el yodato, hiérvase la mezcla por media hora, filtrese despues para separar el sulfato de barita formado; concéntrese el líquido filtrado hasta la consistencia de jarabe y colóquese en una estufa para que cristalice; las aguas madres por la evaporacion producen nuevos cristales.

El *yodato de barita* se prepara de la manera siguiente:

Yodo en polvo	80
Clorato de potasa en polvo	75
Agua	400
Ácido nítrico	1

Póngase las sustancias en un matraz de vidrio colocado en baño de arena y caliéntese hasta que ya no se desprenda cloro; viértase el líquido en una vasija de vidrio y precipítese por 90 gram. de cloruro de bario ó de nitrato de barita disueltos en agua; recójase el precipitado, lávese repetidas veces con agua destilada y séquese.

U. M. Se puede decir que hasta hoy no tiene ninguno.

INC. Los de los ácidos en general.

ACONITINA CRISTALIZADA. Aconitine, Franc.; Aconitia, Ing.; *Aconitina*.

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en tablas incoloras, romboidales ó exagonales; es casi insoluble en el agua aun á 100°; desaparece en parte ó totalmente cuando se calienta al aire ó en el agua hirviendo; se disuelve en el alcohol, el éter, la benzina, y sobre todo en el cloroformo; es insoluble en la glicerina y en los aceites de petróleo ligeros y pesados; es débilmente alcalina; da sales cristalizables con la mayor parte de los ácidos, especialmente con el nítrico; una pequeña cantidad de este alcaloide ó de algunas de sus sales, produce sobre la lengua una especie de hormigueo semejante al que deja la raíz de peritre. La tintura de yodo añadida á una solucion alcohólica de aconitina, le da un color verdoso; el agua enturbia este licor, lo hace lechoso y deposita cristales; calentada lentamente en un vidrio de reloj con 1 ó 2 gram. de ácido fosfórico oficinal, el líquido se pone rojo, y si se agita la mezcla y se continúa calentando, se produce un color violeta.

PREP.	Raíz seca de acónito	1000
	Ácido tártrico	10
	Alcohol á 90°	de c. c.
	Éter rectificado y lavado	de c. c.
	Bicarbonato de potasa	c. s.

Pulvérese la raíz y mézclese con el ácido tártrico, macérese esta mezcla por 24 horas con el alcohol, sepárese éste y sobre el residuo háganse otras dos maceraciones sucesivas, cuidando de exprimir el polvo en cada una de ellas: reúnanse los licores alcohólicos, filtrense y destílense á una temperatura que no pase de 60° para obtener la mayor parte del alcohol empleado; trátese el residuo de la destilacion cuando se haya enfriado, con agua destilada; filtrese para separar las materias grasas ó resinosas; agítese repetidas veces con éter el líquido filtrado para disolver las materias colorantes; sepárese del líquido acuoso que tiene en solucion el tartrato de aconitina; descompóngase éste por bicarbonato de potasa que deja en libertad la aconitina, y agítese el licor con éter para que la disuelva, que por la evaporacion espontánea deja la aconitina; trátese nuevamente por éter, al que se agrega un poco de petró-

leo ligero, para favorecer la formacion de los cristales.

La *aconitina amorfa* se diferencia de la cristalizada, en que no forma sales cristalizables con los ácidos.

ADULT. Con los nombres de aconitina, tanto cristalizada como amorfa, se venden en el comercio otros alcalóides extraidos de una especie de acónito distinta del *A. napellus* y que segun Groves es la seudo-aconitina; el mismo autor ha establecido las siguientes diferencias entre ambos alcalóides: la aconitina, sea cristalizada ó amorfa, no se disuelve ni se ablanda en el agua hirviendo; la seudo-aconitina cristalizada no se ablanda en el agua hirviendo, pero si se disuelve al principio en un ácido y se precipita por amoniaco, el precipitado tratado por agua hirviendo se hace coherente y plástico; la seudo-aconitina amorfa hervida con el agua se funde, se pone viscosa y se adhiere á las paredes de la vasija. La aconitina cristalizada es mucho más soluble en una solucion débil de amoniaco, que los alcalóides con los que se halla unida; 1 parte de aconitina cristalizada se disuelve en 500 partes de solucion amoniacal; 1 parte de aconitina amorfa en 1000 partes; 1 parte de seudo-aconitina cristalizada en 2500, y 1 parte de seudo-aconitina amorfa en 1500 de la misma solucion. La aconitina cristalizada forma numerosas sales cristalizables, miéntras que la seudo-aconitina cristalizable no parece producir sales cristalizables.

U. M. Sedativa, diurética, sudorífica. Es un veneno de los más violentos que se conocen, de modo que su uso debe vigilarse. D. Al interior, de ½ milígram. á 1 milígram. al dia. Al exterior en pomada de 1 á 25 centígr. para 30 gram. de manteca.

INC. y CONTRAV. El tanino, el yoduro de potasio yodurado y tal vez la estricnina y el opio.

AGUA. Protóxido de hidrógeno; Eau, Fr.; Water, Ing.; Actl, Mex.; *Aqua*.

Para las preparaciones farmacéuticas se emplea unas ocasiones el agua destilada (V. esta palabra), y otras la de lluvia, de fuente, de rio, etc.

1º—AGUA DE LLUVIA. *Aqua pluvialis.*—Es el agua natural más pura: contiene aire atmosférico y segun Liebig, una corta cantidad de ácido nítrico, sobre todo en la que cae durante una tempestad. Segun Boussingault, el agua que cae en las poblaciones contiene más amoniaco que la que llueve en el campo. El agua de lluvia tiene tambien en disolucion una débil cantidad de sustancias orgánicas.

Se debe recoger en vasijas anchas, que se colocan lo más léjos posible de los lugares habitados, desechando, por ser ménos puras, las primeras porciones que caen.

Siendo esta agua casi tan pura como la destilada, puede emplearse en la mayor parte de las preparaciones químicas.

2º—AGUA DE FUENTE. *Aqua fontana.*—Su composicion es variable, segun las capas de tierra que atraviesa hasta salir del manantial. En la capital de la República se distinguen dos clases de agua de fuente, llamadas una gorda y la otra delgada.

A.—AGUA GORDA Ó DEL MANANTIAL DE CHAPULTEPEC.—Temperatura en las vertientes 22º 5;* densidad 1,000280.

COMPOSICION QUÍMICA.

Productos gaseosos.

Aire	10,390
Oxígeno	1,760
Ácido carbónico	0,990
Total centím. cúbicos por litro	13,140

Productos sólidos.

Sulfato de cal	0,00652
Carbonato de cal	0,02712
Idem de magnesia	0,02215
Idem de sosa	0,03901
Cloruro de sodio	0,05845
Silicato de sosa	0,02997
Nitrato de potasa	0,02158
Sílice	0,07745
Alúmina y fierro	0,00686
Materia orgánica	indicios.
Pérdida	0,00093
Total en gram. por litro	0,29004

B.—AGUA DELGADA Ó DEL DESIERTO.—Temperatura en las vertientes 9º; densidad 1,000267.

COMPOSICION QUÍMICA.

Productos gaseosos.

Aire	10,151
Oxígeno	2,809
Ácido carbónico	0,750
Total centím. cúbicos por litro	13,710

Productos sólidos.

Sulfato de cal	0,00326
Carbonato de cal	0,02171
Carbonato de magnesia	0,01169
Cloruro de potasio	0,00396
Cloruro de magnesio	0,00349
Silicato de sosa	0,03985
Sílice	0,05169
Alúmina y fierro	0,00849
Materia orgánica	0,00087
Total en gram. por litro	0,14501

Como se ve por estas análisis, hechas por Leopoldo Rio de la Loza, químico mexicano, el agua delgada es más pura que la gorda, sobre todo si ha sido filtrada, pues contiene generalmente materias terrosas en suspension. A esta clase de aguas pueden referirse las de los pozos artesianos, pues son muy pu-

* Corresponde al agua de la llamada alberca grande. Fué reconocida á las diez de la mañana del dia 12 de Febrero de 1851, á la profundidad de 2 metros.

ras cuando se tiene cuidado de que no se mezclen las de las capas superficiales con las de las profundas. El olor particular que tienen, es debido á diversos hidrocarburos, que se desprenden fácilmente por la simple filtracion, ó espontáneamente, abandonándolas al contacto del aire por un corto tiempo.

3º—AGUA DE LOS RIOS. *Aqua fluvialis.*—Es generalmente más pura, cuando no ha pasado por lugar poblado, que la de las fuentes, y puede, por tanto, sustituirla.

La de los pozos comunes que hay en la capital de México, contiene, entre otras sales, sulfato de cal y cloruro de sodio en notables proporciones, y una gran cantidad de materia orgánica. Se lo emplea, por consiguiente, sólo para determinados usos.

Para que una agua se repute potable, debe ser limpia é inodora, producir espuma abundante con el jabon, y no enturbiarse sino ligeramente con el oxalato de amoniaco y los nitratos de barita y de plata.

AGUAS MINERALES NATURALES.—Se llaman así las aguas naturalmente impreguadas de sustancias diversas, en tal proporcion, que les dan un sabor especial y les comunican diversas propiedades medicinales.

Se les da el nombre de *termales* cuando su temperatura es superior á la de la atmósfera, y de *frias* en caso contrario.

Atendiendo á su composicion química, se las divide en:

1º *Aguas ácidas.*—Contienen un ácido libre, cuya solucion no es efervescente: por ejemplo, las que existen en el cráter del Popocatepetl, que contienen ácido sulfúrico.

2º *Aguas alcalinas ó carbonatadas.*—Caracterizadas por la gran cantidad de carbonato de sosa que tienen en disolucion, junto con el ácido carbónico libre que las hace efervescentes: por ejemplo, la del Pocito de Guadalupe, la del Peñon de los Baños, las de Cuincho y Salatitan: ellas enrojecen de un modo pasajero el tornasol.

3º *Aguas sulfurosas.*—El olor característico del hidrógeno sulfurado, que en más ó ménos proporcion contienen, las distingue de las demás, así como su propiedad de precipitar en negro las sales de plomo, plata, etc. Las más importantes que hay en México son: las de los Ojos de Santiago y de San Pablo en la capital de Puebla, las de Purnándiro, las de Monterey, Islas Marías, etc.

4º *Aguas ferruginosas.*—Su sabor es semejante al de la tinta; se tiñen de negro con la tintura de nuez de agallas y de azul con el protocianuro de fierro y potasio, despues de un rato de haber sido tratadas por estos reactivos. Contienen proporciones notables de fierro, generalmente en el estado de carbonato de protóxido, disuelto por un exceso de ácido carbónico que estas aguas tienen en disolucion; abandonadas al contacto del aire, el gas se desprende y el protóxido absorbe el oxígeno atmosférico, y se trasforma en sesquióxido, que se precipita al estado de hidrato. Walchner, Will y otros químicos

han encontrado en los sedimentos formados en algunas de estas aguas, arsénico, cobre, estaño, plomo y antimonio en muy pequeñas cantidades. Se pueden citar como ejemplo de aguas ferruginosas, las de Valparaiso en Durango, las de Santa Cecilia al N. de esta capital, etc.

5º *Aguas salinas.*—En ellas se encuentran cantidades más ó ménos considerables de diversas sales, más comunmente sulfatos y carbonatos de sosa, de cal y de magnesia; cloruros de sodio, de calcio y de magnesio; algunas contienen potasa, otras litina, y en otras se han descubierto cesio, rubidio, yodo y bromo. A esta clase pertenecen las aguas de Atotonilco, las de mar, etc.

Principales fuentes en la República.

A.—AGUAS DEL PEÑON DE LOS BAÑOS.—Al N. E. de la capital de México y á 4 kilómetros de distancia, en la falda de un cerro formado de vácia y almendrilla porosa, hay un manantial de agua termal, que es trasparente, inodora, de sabor debilmente ácido al principio y despues apénas alcalino. Su densidad 1,00165 á 20°, y su temperatura en las vertientes 44° 5.

COMPOSICION QUÍMICA.

Productos gaseosos. *

Aire	6,2
Ácido carbónico	63,3
Nitrógeno	28,8
Vapor de agua	1,7
Total centím. cúbicos por litro	100,0

Productos sólidos.

Sulfato de cal	0,029
Carbonato de cal	0,056
Idem de magnesia	0,256
Idem de sosa	0,341
Cloruro de sodio	0,480
Silicato de potasa	0,147
Yoduro de potasio	vestigios.
Alúmina	0,016
Fierro y manganesa	vestigios.
Total en gram. por litro	1,325

Presentan bastante analogía con las aguas de Carlsbad y de Mont d'Or.

B.—AGUAS DEL POCITO DE LA VILLA DE GUADALUPE.—A 4 kilómetros al Norte de la capital de la República. Temperatura 21.5°. Densidad 1,00134.

COMPOSICION QUÍMICA.

Productos gaseosos.

Aire	8,73
Ácido carbónico	234,90
Nitrógeno	8,00
Total centím. cúbicos por litro	251,63

* Los gases fueron apreciados tomando cien cent. cúbicos de los que se desprenden del manantial.

AGU

Productos sólidos.	Sustancias disueltas.	Sustancias insolubles.
Sulfato de cal	vestigios.	
Carbonato de cal	0,00457	0,29751
Carbonato de magnesia	—	0,02086
Carbonato de sosa	0,19275	0,06035
Cloruro de potasio	0,10790	—
Cloruro de sodio	—	0,01000
Cloruro de magnesio	0,02825	—
Silicato de sosa	0,06771	0,01321
Silicato de potasa	0,03230	0,00372
Yoduro de potasio	vestigios.	—
Apocrenato de sosa	0,07468	—
Sílice	—	0,13809
Alúmina	0,06541	0,00361
Fierro	—	0,00102
Magnesia	—	vestigios.
Materia orgánica y pérdª	0,02907	0,15978
Materia bituminosa	—	0,01800
Total en gram. por litro.	0,60264	0,72618
Suma de sustancias solubles é insolubles	1,32882	

Estas aguas, del Peñon y del Pocito de Guadalupe, fueron estudiadas por Leopoldo Rio de la Loza.

C.—Aguas minerales de los Baños de Aragon. Su estudio hecho por el Pr. G. Mendoza en 1875.—Temperatura 25°; densidad 1,021.

Composicion química.

Gases.

Oxígeno	2,688
Azoe	18,169
Acido carbónico	367,989

Sales.

Bicarbonato de protóxido de fierro	0,06600
Cloruro de sodio	0,00671
Bicarbonato de sosa	0,05970
Bicarbonato de potasa	0,00560
Bicarbonato de cal	0,02656
Bicarbonato de magnesia	0,00295
Sílice	0,09856
Ácido crénico libre	0,07860

D.—Aguas ferruginoso-carbónicas del pozo artesiano abierto en la Villa de Guadalupe por los Sres. Belendez y Velazquez.—Estudio hecho por el Pr. G. Mendoza.—Temperatura 21°1; densidad 1,0021.

Composicion química.

Gases.

Ácido carbónico	1,124
Azoe	0,021
Oxígeno	0,052
Huellas de ácido sulfúrico	—

Sales.

Bicarbonato de protóxido de fierro	0,591
Bicarbonato de sosa	0,312
Bicarbonato de potasa	0,012
Bicarbonato de magnesia	0,011
Cloruro de sodio	0,031
Sílice	0,010
Ácido crénico	0,103

AGU

E.—Aguas de Cuincho.—A 10 kilómetros al N. O. de Morelia. Su temperatura es de 30°.

Contienen ácido carbónico, sulfatos de cal y de magnesia; carbonatos de cal, de potasa, de sosa, de magnesia; cloruros de calcio y de magnesio.

F.—Aguas de Salatitan.—A 8 kilómetros al N. E. de Guadalajara. Temperatura 41°.

Contienen ácido carbónico, bicarbonato de cal, cloruros de sodio y de magnesio; carbonato de sosa, sílice y vestigios de fierro.

G.—Aguas sulfurosas del Ojo de Santiago en la capital de Puebla.—Su temperatura es de 28° á 28° 5; densidad 1,0040.

Com. q.—Contienen por litro, segun el Pr. Bagnerisse:

Ácido sulfhídrico	0,0008094
Ácido carbónico	0,1197
	0,1205094

Sustancias fijas.

Cloruro de sodio	0,1650
Sulfato de alúmina	0,6390
Cloruro de magnesio	0,1586
Carbonato de cal	0,5474
Sulfato de idem	0,1227
Sílice	0,1300
Glairina (cantidad indeterminada).	
Pérdida	0,0373
Total	1,8000

Las aguas del Ojo de San Pablo que existe en la misma localidad, tienen iguales propiedades y se cree provienen de la misma fuente.

H.—Agua mineral sulfurosa en Monterey.*—A 4 kilómetros de la ciudad. Temperatura 41°.

Com. q.—Los gases que se desprenden constantemente del manantial contienen en cien volúmenes:

Nitrógeno	97,5
Ácido carbónico	2,5
Total	100,0

Se encuentran en disolucion en 1 litro de agua:

Ácido sulfhídrico	0,0027
Cloruro de sodio	0,0740
Cloruro de calcio	0,0100
Cloruro de magnesio	0,0190
Bicarbonato de cal	0,0270
Bicarbonato de sosa	0,0250
Sulfato de cal	0,1040
Silicato de alúmina	0,0270
Silicato de cal	0,0850

I.—Aguas sulfurosas de las Islas Marías (entre San Blas y Mazatlan), analizadas por Lambert.

* Fué examinada por Lambert.

AGU

Com. q.	Agua de la Tejería.	Agua de la Casita.	Agua de la Violeta.
Ácido sulfhídrico...	c.c. 13,99	c.c. 9,62	c.c. 3,50
Ácido silícico.....	gr. 0,075	gr. 0,133	gr. 0,034
Carbonato de cal...	0,253	0,098	0,303
Carbonato de sosa..	0,196	2,699	0,289
Sulfato de cal.....	0,057	—	—
Sulfato de sosa....	—	0,092	indicios.
Cloruro de sodio...	0,142	0,102	0,285
Fierro y alúmina...	cantidad indeterminada	cantidad indeterminada	cantidad indeterminada
Materia orgánica ..	idem	idem	idem
Total por litro...	0,723	3,124	0,911

J.—Aguas sulfurosas de la Derrumbada ó de los Humeros.—A 72 y medio kilómetros al E. de Puebla y al Sur de una montaña llamada Derrumbada.

Consta sólo que contienen ácido sulfhídrico en gran cantidad, pero no han sido analizadas.

K.—Aguas sulfurosas de la Laja, examinadas por el Dr. Oliva.—Al S. E. de Ahualulco del Mercado, en tierras de la hacienda la Labor de Rivera. Su temperatura es de 101°. Densidad 1,01203.

Contienen ácido sulfhídrico, ácido carbónico, cloruro de sodio, sulfato de sosa, sulfato de cal, sulfuro de sodio, sílice, carbonatos de cal y de magnesia, vestigios de fierro y ¿baregina?

Existen, además, otras fuentes sulfurosas en la República, entre ellas las de San Bartolomé cerca de Querétaro, las de San Miguelito en Celaya, las de la hacienda de San Juan en Salvatierra, las de Cuitzeo de la Laguna en Michoacan, la Hedionda en Morelos, etc.

L.—Aguas ferruginosas.—En la República existen diversas fuentes de estas aguas; pero como no han sido analizadas todavía, se indican solamente las más conocidas, que son las de Valparaiso, cerca de Durango; las de Santa Cecilia, á 12 kilómetros al N. de la capital de México, y las de Alonso ó de Llamas en Guadalajara.

M.—Aguas salinas de Atotonilco.—A 52 kilómetros al N. de la capital de México. Temperatura variable de 54° á 58°.

Com. q.—Leopoldo Rio de la Loza encontró en ellas:

Carbonato de cal.....	0,00054934
Carbonato de magnesia.....	0,00009880
Sulfato de cal.....	0,00024970
Sulfato de potasa.....	0,00014982
Nitrato de cal.....	0,00009880
Cloruro de sodio.....	0,00024970
Ácido carbónico libre.....	medio volúm.
Agua.....	456,264

N.—Aguas salinas del lago de Texcoco.—Temperatura 20°, siendo la de la atmósfera 15°. Densidad del agua sin decantar 1,00198; decantada y á la temperatura de 18°, 1,00196.

AGU

Com. q.—En un litro de esta agua encontró Rio de la Loza (L.):

Cloruro de sodio.....	12,5359
Carbonato de sosa.....	1,7170
Potasa.....	3,0900
Materias orgánicas y volátiles.....	0,9117
Ácido sulfúrico, silícico, crénico y carbónico; cal, magnesia, alúmina, fierro y pérdida.....	5,2814
Total.....	23,5360

O.—Aguas del mar, segun Schweitzer:

Composicion química.

Agua.....	964,744
Cloruro de sodio.....	27,059
Cloruro de potasio.....	0,765
Cloruro de magnesio.....	3,667
Bromuro de magnesio.....	0,029
Sulfato de magnesia.....	2,296
Sulfato de cal.....	1,407
Carbonato de idem.....	0,033
Total.....	1000,000

Segun Balard, existe yodo en el agua del Mediterráneo. Wilson ha encontrado una corta cantidad de fluoro. Malaguti, Durocher, Sarzau y Uziglio han hallado además plomo, cobre, plata, fierro y manganeso en proporciones mínimas: últimamente se han encontrado tambien vestigios de oro. El ácido bórico existe, segun Veatch, en el agua del mar que baña las costas de California.

AGUAS MINERALES ARTIFICIALES.—Dos métodos pueden seguirse para la fabricacion de las aguas minerales gaseosas. 1º, en aparatos adecuados; 2º, en botellas. Para el primero se sigue uno de dos procedimientos: ó poniendo las sustancias convenientemente disueltas de antemano en el agua que debe cargarse de ácido carbónico, ó echando las soluciones salinas en cada una de las botellas ó sifoides en la proporcion que les corresponda, y llenándolas de agua gaseosa simple.

El segundo método se aplica para aquellos casos en que haya de prepararse un corto número de botellas y no baste la cantidad de agua que se ha de emplear para poner en accion el aparato. Consiste en echar en cada botella la cantidad de solucion correspondiente, llenarla de agua, agregarle 4 gram. de bicarbonato de sosa y 2,60 de ácido cítrico, tapándola inmediatamente despues.

Al hacer las soluciones salinas debe cuidarse de usar el agua hervida y fria, siempre que entren en la composicion sales de fierro al mínimum de oxidacion, particularmente en los casos en que no se haga uso de aparatos especiales, sino que se prepare en botellas.

A.—Agua sulfurosa artificial.

Monosulfuro de sodio.....	0,13
Cloruro de sodio.....	0,13
Agua privada de aire.....	650,00

AGU

Disuélvase la mezcla y consérvese en botellas bien tapadas.

Esta agua se vende con los nombres de agua de *Barèges*, de *Cautérets*, de *Bagnères-de-Louchon*, de *Bonnes*, de *Salut-Sauveur*.

B.—Agua gaseosa simple.

Agua filtrada	1 volúmen.
Ácido carbónico	5 volúmenes.

Para sifoide, agua saturada de ácido carbónico á 7 ú 8 atmósferas, segun la estacion. Para botella, agua saturada de ácido carbónico, segun la estacion, á 2 ó 3 atmósferas.

C.—Aguas salinas, ferruginosas, alcalinas, etc.

Pullna.

Sulfato de sosa	15,00
Sulfato de magnesia	21,00
Sulfato de fierro	0,0012
Cloruro de calcio	1,00
Cloruro de magnesio	3,00
Cloruro de sodio	1,00
Agua gaseosa	625,00

Carlsbad.

Sulfato de sosa	3,00
Sulfato de magnesia	0,34
Carbonato de sosa	2,38
Cloruro de calcio	0,45
Cloruro de sodio	0,45
Tartrato de potasa y fierro	0,008
Agua carbónica	625,00

Vichy.

Bicarbonato de sosa	5,00
Cloruro de sodio	0,20
Sulfato de sosa	0,50
Sulfato de magnesia	0,15
Sulfato de fierro	0,01
Agua carbónica	625,00

Spa.

Tartrato férrico potásico	0,15
Agua gaseosa	650,00

Marienbad.

Carbonato de sosa	Cantidades indeterminadas, pero pequeñas.
Carbonato de fierro	
Carbonato de magnesia	
Carbonato de litina	0,02
Agua carbónica	625,00

Agua alcalina gaseosa.

Bicarbonato de potasa	4,5
Agua carbónica	625,0

Cada 30 gram. de esta agua tienen en disolucion 0,20 de bicarbonato de potasa.

Agua magnesiana gaseosa ó magnesia líquida.

Sulfato de magnesia cristalizado	14,00
Carbonato de sosa cristalizado	18,00
Agua pura	c. b. para las soluciones.
Agua carbónica	625,00

ALB

Disuélvase separadamente cada una de las sales, mézclense las soluciones y llévese á la ebullicion hasta que no se desprenda gas. Decántese y lávese con cuidado el precipitado, y despues de escurrido póngase en el agua carbónica, agitando de cuando en cuando para facilitar la disolucion del carbonato de magnesia.

Cada botella contendrá 4 gram. de magnesia al estado de bicarbonato.

Agua magnesiana saturada.

Se prepara de la misma manera que la anterior duplicando la dósis de las sales.

Agua de Seltz.

Cloruro de calcio cristalizado	0,33
Cloruro de magnesio	0,57
Cloruro de sodio	1,10
Carbonato de sosa cristalizado	0,90
Fosfato id. id. id.	0,07
Sulfato id. id. id.	0,05
Agua gaseosa	625,00

Háganse disolver en el agua separadamente las sales de sosa y los cloruros terrosos, reúnanse los líquidos y mézclense al agua gaseosa.

Pyrmont.

Carbonato de cal	0,6
Carbonato de sosa cristalizado	1,6
Sulfato id. id. id.	0,4
Sulfato de cal	0,7
Sulfato de magnesia	1,0
Sulfato de fierro cristalizado	0,1
Sal marina	0,03
Hidroclorato de magnesia	0,2
Cloruro de manganeso	0,0005
Agua gaseosa	625,00

Agua de Sédlitz ó salina purgante.

Sulfato de magnesia cristalizado	8,00
Agua gaseosa	625,00

El sulfato de magnesia puede aumentarse á 15, 24, 28 ó 32 gram., segun la indicacion del médico.

Baden.

Sal marina	1,80
Cloruro de magnesio	0,133
Cloruro de calcio	0,852
Sulfato de sosa	0,074
Tartrato de potasa y fierro	0,022
Agua gaseosa á 5 volúmenes	625,00

ALBUMINATO DE FIERRO. Albuminate de fer, Franc.; *Albuminas ferricus.*

Prep.	Clara de huevo	Nº 1
	Percl. de fierro líq. á 30°.	10 gram.

Mézclese la clara de huevo con el percloruro de fierro; se formará un precipitado rojo-moreno que debe recogerse sobre un filtro; el resto quedará formado por un líquido trasparente. En seguida se disuelve el pre-

cipitado en 500 gram. de agua destilada acidulada por 10 gotas de ácido clorhídrico.

El albuminato de fierro del comercio es insoluble, y como se emplea comunmente en solucion, es conveniente prepararlo en el momento que se pide. 100 gram. de solucion contienen 0.028 á 0.056 de fierro metálico, y el albuminato seco contiene 2.80 por 100 de fierro.

U. M. En México es poco empleado. Sus indicaciones y dósis son como las de las sales de fierro.

ÁLCALI VOLÁTIL. Solucion acuosa de amoniaco, Amoniaco líquido, Amoniaco fluor, Espíritu de sal amoniaco, Azoturo de hidrógeno líquido, Hidruro de amide, Amiduro de hidrógeno, Óxido de amonio en solucion; Ammoniaque liquide, Fr.; Stronger water of ammonia, Ing.; *Ammonia aqua soluta.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido incoloro, más ligero que el agua, de olor fuerte, penetrante y particular; su sabor es acro, urinoso y cáustico; vuelve al azul el papel de tornasol enrojecido por un ácido y enrojece el de cúrcuma; expuesto al aire deja desprender constantemente gas amoniaco y al mismo tiempo absorbe el ácido carbónico de aquel; pierde todo su gas por la ebullicion; el agua á la temperatura de 20° y bajo la presion de 760 milím. disuelve 654 veces su volúmen de amoniaco; forma con los ácidos sales solubles, que tratadas por la potasa ó la cal desprenden amoniaco.

PREP.	Sal amoniaco en polvo.....	2000
	Cal apagada.....	2000
	Agua destilada.....	3000

Mézclense prontamente las dos primeras sustancias, introdúzcanse violentamente en una vasija de fierro cuya tapa tenga un agujero, ajústese á ésto un tubo curvo en ángulo recto que comunique con tres frascos del aparato de Woulf; en el primero póngase una corta cantidad de agua para lavar el gas; distribúyase en los otros dos el agua destilada prescrita, de manera que solamente ocupe la mitad de su capacidad, y colóquense en una vasija que contenga agua fria, ó refrésquense constantemente por medio de un chorro de agua durante la operacion: los tubos que conduzcan el gas, deben sumergirse en el agua de los frascos hasta cerca de su fondo. Bien enlodadas las junturas del aparato, caliéntese la vasija ligeramente al principio, elevando gradualmente la temperatura hasta que cese el desprendimiento de gas; desmónteso luego el aparato y recójase el producto obtenido en el segundo frasco, que debe marcar 22° Bmé. y tener una densidad de 0.92. El amoniaco que queda en el primer frasco es impuro y puede reservarse para otros usos; el del tercer frasco es muy débil; lo que queda en la vasija es una mezcla de óxido y cloruro de calcio, y sirve para la preparacion de este compuesto. Se puede obtener tambien, reemplazando la mezcla precedente por otra de una parte de sulfato de amoniaco y tres de cal, ó una de sal amoniaco, media de sulfate de amoniaco y dos y media de cal.

El amoniaco á 22° contiene el quinto de su peso de álcali real; el que marca 25° contiene el cuarto y el de 30° el tercio.

ADULT. El amoniaco del comercio tiene algunas veces olor empireumático, proveniente del sulfato impuro empleado en su preparacion; esto es fácil de apreciarse evaporándolo en el hueco de la mano, donde queda el principio pirogenado. Contiene tambien por vicio de preparacion, clorhidrato ó sulfato de amoniaco, arrastrados por la corriente de gas al tiempo de prepararlo; mas siendo esta impureza en pequeña cantidad, puede considerarse como no adulterado.

Por fraude le añaden carbonatos de sosa, de potasa ó de amoniaco, sal amoniaco, cloruro de calcio ó agua. Por la efervescencia que hace con los ácidos se descubren los carbonatos: saturado por el ácido nítrico y tratado por nitrato de plata se descubren los cloruros: el exceso de agua se nota por el areómetro.

Se conoce que un amoniaco está puro, cuando evaporado no deja resíduo; tratado por el ácido nítrico no hace efervescencia; no precipita por el agua de cal ni por los nitratos de plata ó de barita; tampoco debe colorarse ni desprender olor empireumático.

U. M. Anti-ácido, excitante difusible, sudorífico, cáustico, revulsivo. D. Al interior de 3 á 20 gotas en 100 gram. de un líquido; al exterior en pomadas, linimentos, etc., y mezclado en algunas aguas como la sedativa.

ALCOHOL VÍNICO. Etílico, Aguardiente, Espíritu de vino, Hidrato de óxido de etilo, Hidrato de éter, Hidrato de bicarburo de hidrógeno ó de gas oleificante; Esprit de vin, alcool, Franc.; Alcohol, Ing.; *Alcohol.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido, incoloro, muy móvil y volátil, de sabor quemante, que se corrige y vuelve grato con la intervencion del agua; muy inflamable; su flama es amarilla y toma diversas coloraciones segun las sustancias que se agregan al alcohol, aunque no las disuelva; azulada si contiene agua, verde con el ácido bórico, amarilla con las sales de sodio, violeta con las de potasio, roja con las de litio, purpurina con las de estroncio, etc.; su densidad es de 0.79 á la temperatura de + 15°; hierve á 78°4 bajo la presion de 0.76; no se ha logrado solidificarlo, pero á — 80° adquiere una consistencia viscosa; mezclado con nieve produce un abatimiento de temperatura de — 37°; es muy ávido de agua, absorbe la del aire, se disuelve en ella en todas proporciones y el volúmen de la solucion se reduce no obstante la elevacion de temperatura que desarrolla la union de los dos líquidos; la mayor reduccion tiene lugar con la mezcla de 52.3 volúmenes de alcohol y 47.7 de agua á la temperatura de + 15°, resultando 96.35 volúmenes en vez de 100. Disuelve muchos cuerpos: metaloides, sales, álcalis cáusticos, alcaloides, aceites volátiles, algunos aceites grasos, resinas, etc.; los gases se

disuelven en él con más facilidad que en el agua; su poder disolvente se extiende á mayor número de cuerpos si se le mezcla agua; diluido en este líquido, el contacto del aire y de los fermentos que á éste acompañan, le cambian en aldeida, y con una accion más prolongada de estos agentes en ácido acético. La potasa y la sosa á la temperatura de 250°, lo oxidan y forman un acetato alcalino con desprendimiento de hidrógeno. Los ácidos sobreoxigenados, permangánico, crómico, clórico y nítrico, lo oxidan con tal energía que determinan su inflamacion. El cloruro de zinc y los ácidos sulfúrico y fosfórico lo cambian en éter simple. Algunos oxácidos forman con él éteres compuestos, y los hidrácidos por sustitucion éteres simples. El cloro, el bromo y el yodo se sustituyen á su hidrógeno y forman el cloral, el bromal y el yodal. El ácido sulfúrico concentrado á la temperatura de 180°, lo deshidrata completamente, y se desprende hidrógeno bicarbonado. Encubre muchas reacciones químicas; impide la union de ciertos ácidos con las bases, y en su presencia los ácidos más enérgicos no enrojecen el tornasol. Calentado hasta un grado inferior á su punto de ebullicion con un poco de yodo y sosa cáustica, se forma un precipitado amarillo cristalino de yodoformo, que es característico y permite descubrir indicios de él en el éter ó en la orina. La fórmula empírica de su composicion, se representa por 4 equivalentes de carbono, 6 de hidrógeno y 2 de oxígeno, y la racional por la del óxido de etilo y la del agua. Es uno de los productos de la fermentacion vinosa ó alcohólica de los líquidos azucarados.

Su fabricacion es enteramente industrial, y segun las materias de que se extrae y los lugares donde se elabora, toma diversas denominaciones. En Europa, para los usos farmacéuticos se emplea el de uva, procedente de España ó de Francia. En México suele usarse en algunas preparaciones el conocido con el nombre de aguardiente de *España ó Catalan*, pero casi exclusivamente se hace uso para las preparaciones farmacéuticas del de caña, que lleva este nombre y tambien los de *Cuernavaca, refino ó chinguirito*, el cual marca de ordinario 80° á 84° en el alcohómetro de Gay-Lussac.

Se distinguen además en el comercio otras clases de alcoholes, los que rectificados ó no, pudieran servir para los usos farmacéuticos: los principales son el de *pulque*, el *mezcal* y el de *peron ó manzana* llamado de *Zacatlan*.

El primero lo elaboran en los Llanos de Apam y en otros lugares destilando el pulque; tiene olor y sabor particular, marca de 50° á 70°, y lo conocen allí con el nombre de aguardiente de pulque, pero es poco apreciado y se usa poco.

El mezcal, llamado impropiamente vino mezcal, lo extraen en varios puntos de la República, pero especialmente en Guadalajara donde se conoce con el nombre de *Tequila*, y en San Luis Potosí donde es conocido con los nombres de *Chorrera* y *Campanilla*, valiéndose de medios más ó ménos imperfectos, y empleando algunas especies de magney *(Agave)*, conocidas con los nombres de chino, manso, temametl, cimarron y verde.

Lo preparan despojando la planta de sus pencas (hojas) y de las cabezas, piñas ó mezcal crudo *(scapus)*; colocan éstas en un horno semejante al de cocer ladrillos, ó más bien al de quemar piedra de cal; una vez lleno el horno, se pone fuego al combustible que se halla en la parte inferior, y estando en plena combustion, se tapa con pencas de magney y tierra: despues de esto se sacan las cabezas del horno, se les exprime el jugo, se pone éste junto con el bagazo, en tinas donde se les mezcla pulque en distintas proporciones, y se deja fermentar: terminada la fermentacion, se procede á destilar el licor. Al primer producto que se obtiene, se le llama vino ordinario, del cual por una nueva destilacion se saca el conocido con el nombre de refino, y á las primeras porciones que pasan de este refino, se les denomina flor primera, flor segunda, etc.: su olor y sabor son empireumáticos y semejantes al del Ginebra de Holanda; marca diversos grados, generalmente 50° ó 60°.

El de Zacatlan, aunque lleva este nombre y se cree que es preparado con el jugo de las manzanas y perones, no es así, porque donde generalmente lo extraen es en Acaxochitlan, usando del piloncillo disuelto en agua y puesto á fermentar con las mismas hojas secas de caña en que estaba envuelto. Tiene color de ámbar, olor particular y un sabor semejante al del aguardiente catalan, al que lo sustituyen muchas veces: el que se encuentra en el comercio de México marca de 50° á 60°.

Hay por último, otro alcohol conocido con el nombre impropio de *vino de mezquite*, extraido por la fermentacion de los frutos del mezquite *(Prosopis dulcis)*, y la destilacion del licor que resulta: es claro, de olor particular, y marca de 50° á 60°.

La diferencia que se nota en las propiedades organolépticas del alcohol del comercio, depende de la naturaleza de las materias que se sujetan á la fermentacion, de los principios volátiles que se desarrollan durante este fenómeno, ó en la destilacion, de los que disuelve de las vasijas en que se conserva, y de la cantidad de agua que le acompaña en la destilacion.

El alcohol que se dedica á las preparaciones farmacéuticas, cualquiera que sea su orígen, para privarlo de algunos de los principios indicados y de una parte ó de toda el agua que contiene, debe rectificarse destilándolo en B. M., de las dos maneras siguientes:

1ª Alcohol á 85°	6000
Carbonato de potasa desecado	800

Háganse digerir las dos sustancias por dos dias á la temperatura de 25° ó 30°, agitándolas á menudo; sepárese el alcohol por destilacion en B. M.

El alcohol obtenido de esta manera, marca de ordinario 95° á la temperatura de + 15° y es suficiente para las necesidades de la farmacia. Puede graduarse segun se necesite, agregándolo la cantidad de agua destilada correspondiente.

2ª Alcohol á 95°	1000
Cal viva apagada y calcinada de nuevo	300

Pónganse en contacto las dos sustancias por tres dias agitándolas con frecuencia, y destílese lentamente en B. M. hasta la sequedad.

Esto producto es el *alcohol anhidro ó absoluto* que marca 100° en el alcohómetro centesimal. Se cree que todavía contiene 1 ó 2 centésimos de agua, y segun Berthelot sólo se lo puede privar enteramente de ella por medio de la barita cáustica.

ADULT. El de caña, que como hemos dicho, se usa exclusivamente en México para las preparaciones farmacéuticas, no se le ha notado más que la de mezclarle agua, la cual puede descubrirse fácilmente recurriendo á un alcohómetro, especialmente al de Gay-Lussac, corrigiendo por medio de su tabla la graduacion segun las temperaturas, pues ésta no será exacta si no se ejecuta á + 15° á la que está graduado el instrumento; se descubre tambien empíricamente agitándolo; si forma espuma en la superficie, se dice vulgarmente que está rebajado. Por fraude suelen agregarle sales de cal ó alumbre, pero éstas son fáciles de reconocerse porque evaporando el alcohol que las contiene, quedan por resíduo.

U. M. Estimulante, difusible, antiséptico, cicatrizante, resolutivo. D. Al interior de 50 á 100 gram. en pocion; al exterior diluido en poca agua como tópico para la curacion de las superficies supurantes, y en mayor cantidad para lavatorio y para fomentaciones.

ALQUITRAN. Goudron, Franc.; Pitch or Far, Ing.; *Terebinthina empyreumatica.*

C. FÍSIC. Y Q. Producto resinoso, pirogenado, negruzco, de consistencia blanda, á veces semi-líquida, olor fuerte y persistente y sabor acre: es una mezcla de resina de pino más ó ménos alterada, materia carbonosa, agua, ácido acético y aceite de trementina pirogenado. Se solidifica fácilmente con la magnesia ó la cal; es soluble en el alcohol, el éter, los aceites fijos y volátiles; el agua disuelve algunos de su principios, los cuales la coloran, y es conocida con el nombre de *agua de alquitran.*

El alquitran no se propara en las boticas, sino que se adquiere en el comercio. En nuestros montes lo elaboran haciendo un hoyo grande en la tierra, angosto de abajo y ancho de la boca, que comunica con un barril colocado en otro agujero más profundo, por medio de gruesos carrizos ó tubos de hoja de lata; llenan el primer hoyo con pedazos de ocote *(Pinus tecocote)* ó de oyamel

(Pinus religiosa), pobres en resina, cubriéndolo en seguida con ramas delgadas de las mismas plantas; le dan fuego por la parte superior y recogen el alquitran en el barril. Generalmente este alquitran es más líquido que el extranjero, porque en vez de separarle el aceite empireumático se lo mezclan para aumentar el producto.

U. M. Estimulante, anticatarral, antiséptico, antipsórico y balsámico. D. Al interior 50 centígr. á 2 gram.; al exterior se emplea en pomadas, fumigaciones, glicerolados, etc.

ALUMBRE. Sulfato de alúmina y potasa, Supersulfato de potasa y alúmina; Sulfate d'alumine et de potasse, Alun, Franc.; Sulphato of alumina and potassa, Alum, Ing.; Tecccec, Mex.; Ishai, Ngisai, Otomí; *Sulphas aluminico-potassicus.*

C. FÍSIC. y Q. Incoloro, inodoro, trasparente, algo eflorescente al aire; cristaliza en octaedros regulares; sabor ácido algo dulce y astringente; soluble en 18 veces su peso de agua; su solucion da por la potasa precipitado blanco soluble en un exceso del reactivo.

PREP. Abunda en la República en ciertos minerales; en el comercio de México se distinguen dos clases principales, el llamado de *Zacualtipan* y el de *Celaya;* la diferencia que hay entre ambos alumbres depende de que el segundo presenta su cristalizacion más pequeña; rara vez contiene fierro, es blanco y más básico que el primero, por consiguiente es ménos apreciado en la industria por no ser tan mordente como el que tiene sus cristales más gruesos, su tinte algunas veces ligeramente rosado y su sabor más ácido. En Zacualtipan lo extraen del mineral que lo contiene, de un cerro llamado *Iolo*, calcinando dicho mineral en un horno á temperatura moderada; lo exponen despues al aire por algunos dias, lo rocian con frecuencia para dividirlo y formar una especie de papilla; ésta es disuelta en el agua caliente, la que filtrada y evaporada produce los cristales de alumbre. Generalmente contiene fierro, ya sea al estado de sulfato ó de sesquióxido, lo que se descubre vertiendo un poco de ferrocianuro de potasio en la solucion; si hay fierro, tomará ésta color azul en el acto ó despues de un rato. Para purificarlo del óxido de fierro basta disolverlo y filtrar, quedando sobre el filtro el sesquióxido de fierro insoluble; si el fierro se halla al estado de sulfato, lo que acontece pocas veces, se añade á la solucion un poco de ácido nítrico para descomponerlo y peroxidarlo; si entónces se evapora hasta la sequedad, se calcina y luego se disuelve en agua, el óxido de fierro se precipitará en el fondo de la vasija.

ALUMBRE CALCINADO.—Purificado el alumbre, se pone en vasija de barro á fuego moderado, para que fundiéndose en su agua de cristalizacion se evapore ésta y se convierta en una masa blanca, ligera, esponjosa, de sabor ácido algo caliente y soluble en 30 veces su peso de agua; el alumbre calcinado

se conoce tambien con el nombre de *sulfato de alúmina* y *potasa seco.*

U. M. Astringente y resolutivo. D. Al interior en polvo de 10 centígr. á 1 gram., en varias tomas al dia; al exterior en insufladas, soluciones y pomadas.

INC. Los álcalis y sus carbonatos, las sales solubles de mercurio ó de plomo; el emético, la infusion de quina y otras análogas.

CONTRAV. Los del sulfato de alúmina.

ANTIMONIO. Antimoine, Franc.; Antimony, Ing.; *Stibium.*

C. FÍSIC. y Q. Metal (metaloide segun algunos) de color blanco ligeramente azulado; su textura es laminosa ó en pequeños granos, segun que ha sido enfriado lenta ó bruscamente despues de la fusion; se obtiene tambien cristalizado en octaedros regulares; aunque duro, es quebradizo y fácil de pulverizar. El antimonio del comercio presenta en su superficie una cristalizacion en estrellas, que se ha comparado á las hojas del helecho; pero este antimonio es muy impuro; contiene entre otros metales extraños, arsénico, fierro, plomo y cobre. El antimonio puro, por el aire húmedo se oxida fácilmente y produce un subóxido, que los ácidos y los álcalis cambian en antimonio metálico y en protóxido de antimonio que se disuelve; á una temperatura elevada, absorbe prontamente el oxígeno y se convierte en óxido de antimonio y en ácido antimonioso; es fusible á 450°; al calor rojo blanco, arde con llama blanca, se oxida, y el óxido se volatiliza bajo la forma de un humo blanco; tratado por ácido nítrico, se trasforma en antimoniato de protóxido de antimonio blanco, insoluble en el ácido nítrico y soluble en el ácido clorhídrico, con el que da cloruro de antimonio fácil de reconocerse; por el agua régia se disuelve y su solucion da un precipitado naranjado por el hidrógeno sulfurado, que es soluble en la potasa y en los sulfuros alcalinos.

PREP. Póngase el sulfuro de antimonio en una vasija de barro, plana, sobre un horno de reverbero; agítese con frecuencia hasta que por la absorcion del oxígeno del aire se trasforme en óxido de antimonio sulfurado, y tome un color gris blanquizco; mézclense 100 partes de este oxisulfuro pulverizado con 20 de carbon empapado en una solucion concentrada de carbonato de sosa, y caliéntese en un crisol; recójase el boton metálico que se encuentra en el fondo y sepárense las escorias que contienen todavía algun óxido y sulfuro de antimonio, de las cuales se puede hacer algun otro uso. El antimonio que resulta aun no es puro, contiene fierro, plomo, azufre y arsénico; para que quede puro y exento de arsénico, caliéntese hasta el rojo en un crisol una mezcla de una parte del antimonio obtenido con una y cuarta de nitro y una y media de carbonato de potasa seco; cuando la masa se haya fundido, quítense las nuevas escorias, arrójese despues sobre agua hirviendo, que disuelve el exceso del nitro, el del álcali y el arseniato de potasa formado, y queda antimoniato de potasa insoluble; calcínese éste despues en un crisol con cianuro de potasio, que reduce con facilidad el antimonio, y se obtendrá un boton metálico de antimonio puro.

ADULT. Por vicio de preparacion puede contener fierro, plomo, cobre, azufre ó arsénico; los tres primeros se descubren tratando el antimonio que los contiene por ácido nítrico hirviendo; se obtiene un óxido intermedio de antimonio que se precipita, y nitratos de los metales referidos; evaporando el líquido hasta la sequedad, disolviendo el resíduo en el agua destilada y tratándolo por el ferrocianuro de potasio, el amoniaco y el cromato de potasa, se descubrirán el fierro, el cobre y el plomo; tratado por el cloruro de bario se descubrirá el ácido sulfúrico formado por la oxidacion del azufre con el ácido nítrico; calcinado fuertemente con crémor y tratado el resíduo con agua, si hay arsénico, una parte de ésta se descompone, desprendiéndose hidrógeno arseniado que se reconoce por su olor de ajo.

U. M. Trousseau lo empleó contra la pulmonía, el reumatismo articular agudo y la bronquitis capilar á la dósis de 50 centígr. á 4 gram. En México no se usa al estado metálico.

APIOL. Apiol, Franc. é Ing.; *Apiol.*

C. FÍSIC. y Q. Cuando es puro, se presenta bajo la forma de un líquido aceitoso, casi incoloro ó amarilloso, de una densidad de 1.078 y mancha el papel como los cuerpos grasos; tiene un olor particular y fuerte, algo semejante al de los frutos del perejil; su sabor es acre y picante; no es volátil, pero es inflamable; insoluble en el agua, soluble en el alcohol, en el éter y en el cloroformo; se disuelve en el ácido acético y se emulsiona con los álcalis sin modificarse.

PREP. Agótense los frutos del perejil por el alcohol, reúnanse las tinturas y trátense por carbon animal lavado; destílense para obtener las tres cuartas partes del alcohol empleado; trátese el resíduo por éter ó por cloroformo; evapórese la solucion; mézclese el resíduo líquido con un octavo de su peso de litargirio en polvo fino y abandónese por 24 horas; filtrese sobre carbon animal lavado, recójase el producto y consérvese en pomos bien tapados.

U. M. Febrífugo, tónico estimulante y emenagogo. D. Como febrífugo de 1 á 2 gram., vigilando su empleo. Como emenagogo de 20 á 40 centígr. Se administra de preferencia en cápsulas.

APOMORFINA. Apomorphine, Franc.; *Apomorphina.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo amorfo de color pardusco, sabor amargo; es muy soluble en el agua, soluble en el éter, en el cloroformo y en la bencina; la solucion acuosa al contacto del aire toma una coloracion azul verdosa que al cabo de doce horas se vuelve verde; con el alcohol conserva su color pardusco, pasa al verde y despues toma un color esmeralda; con el ácido nítrico da una colora-

cion rojo-violeta, con el percloruro de fierro la da color de rosa; el ácido yódico la pone morena.

PREP. Precipítese una solucion concentrada de clorhidrato de apomorfina por bicarbonato de sosa; lávese con una poca de agua fria el precipitado blanco que se obtiene; séquese prontamente y consérvese en pomos chicos y bien tapados.

El *clorhidrato de apomorfina* se obtiene sometiendo una mezcla de 5 partes de morfina y 10 de ácido clorhídrico puro, á una temperatura de 140° á 150° por espacio de 2 ó 3 horas en un tubo cerrado por ambas extremidades; cuando esté frio el líquido, dilúyase en agua y neutralícese con bicarbonato de sosa; agréguese despues un exceso de éste para precipitar la apomorfina; decántese el líquido y trátese el precipitado repetidas veces por éter que disuelve la apomorfina; añádase al licor etéreo ácido clorhídrico en cantidad suficiente para saturar la apomorfina, que formará espontáneamente cristales de clorhidrato que se depositan en las paredes de la vasija; recójanse estos cristales, láveuse violentamente con agua fria y purifíquense disolviéndolos en agua hirviendo, y evaporando.

U. M. Emética. D. Al interior de 1 á 2 centígramos en un vaso de agua; al exterior, en *inyecciones* subcutáneas de 5 á 10 milígr. Para éstas se emplea de preferencia el clorhidrato de apomorfina.

ARSENIATO DE FIERRO. Arséniate de fer, Franc.; Arseniate of iron, Ing.; *Arsenias ferrosus.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco, pulverulento cuando está recien preparado; absorbe prontamente el oxígeno del aire, toma un color verdoso y se convierte en una mezcla de arseniato de protóxido y arseniato de peróxido; insoluble en el agua, algo soluble en el amoniaco cáustico, más soluble en el ácido clorhídrico, enteramente soluble en el citrato y pirofosfato amoniacales.

PREP.	Sulfato de fierro cristalizado.	24
	Arseniato de potasa.....	20
	Agua destilada.....	1000

Disuélvanse separadamente las sales en la mitad del agua; mézclense las soluciones poco á poco y agítese la mezcla; déjese depositar el precipitado; lávese repetidas veces con agua hasta que ésta no precipite por el cloruro de bario; recójase, póngase á secar y guárdese en pomos bien tapados.

U. M., INC. y CONTRAV. Como el arsenito de fierro.

ARSENIATO DE POTASA. Biarseniato de potasa, Sal arsenical de Macquer; Arséniate de potasse, Franc.; Arseniate of potasse, Ing.; *Arsenias potassicus.*

C. FÍSIC. y Q. El usado en medicina es el monopotásico; cristaliza en prismas cuadrangulares terminados por pirámides de cuatro caras; es incoloro, inodoro, de sabor ácido, inalterable al aire; á temperatura moderada se funde sin descomponerse; pero si ésta se eleva se convierte en arseniato neutro; calentado sobre un carbon á la flama interior del soplete, desarrolla olor de ajo; es soluble en el agua; su solucion precipita por el nitrato de plata en rojo moreno, cuyo precipitado es soluble en el amoniaco y en el ácido nítrico; por el cloruro de platino da precipitado amarillo canario, poco soluble en el alcohol: 100 partes de esta sal contienen 63.88 de ácido arsénico.

PREP.	Ácido arsenioso.....	100
	Nitrato de potasa.....	100

Pulverizadas y mezcladas las dos sustancias, póngase en un crisol y enliéntese gradualmente hasta el rojo; continúese el fuego hasta que no se desprendan vapores, y cuando esté fria la masa, disuélvase en agua caliente, filtrese y evapórese para que cristalice; las aguas madres producen nuevos cristales, pero cuando ya no enrojecen aquellas el papel de tornasol y son evaporadas hasta la sequedad, se obtiene una mezcla en proporciones variables de arseniato bi y tripotásico.

U. M. y D. Como los del arsenito.

INC. Las sales de cal, magnesia, fierro, cobre, y en general con las que forme arseniatos insolubles.

CONTRAV. (V. Ácido arsenioso.)

ARSENIATO DE QUININA. Arséniate de quinine, Fran.; Arseniate of quinia, Ing.; *Arsenias quinicus.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, blanco, ligero, cristalizable; soluble en el agua y en el alcohol débil, insoluble en el alcohol concentrado y en el éter.

PREP.	Ácido arsénico.....	16
	Agua destilada.....	200
	Quinina pura.....	20

Disuélvase el ácido en el agua, agréguese la quinina y póngase á hervir la mezcla hasta la completa disolucion de la quinina; por el enfriamiento se forman cristales; recójanse éstos, disuélvanse en agua destilada y evapórese para que cristalice.

U. M. y D. Los de las sales de arsénico y los de las de quinina.

ARSENIATO DE SOSA. Arséniate de soude, Franc.; Arseniate of soda, Ing.; *Arsenias sodicus.*

C. FÍSIC. y Q. El oficinal es el bisódico; cristaliza en prismas exagonales, y contiene 8 equivalentes de agua y 44.57 por 100 de ácido arsénico; es inalterable, incoloro, de sabor acre y nauseabundo, muy soluble en el agua; es alcalino al papel de tornasol y produce las mismas reacciones que el de potasa; pero se distingue de él, porque no precipita el cloruro de platino y produce precipitado blanco con el bimeta-antimoniato de potasa recientemente preparado.

PREP.	Nitrato de sosa.....	200
	Ácido arsenioso.....	116

Se prepara como el de potasa, pero añadiendo á la masa despues de disuelta en el agua.

una solucion de carbonato de sosa en exceso para saturar todo el ácido, de manera que dé reaccion alcalina marcada, haciéndolo cristalizar á la estufa á la temperatura de 30° ó 35°: si las aguas madres que quedan están ácidas, para obtener nuevos cristales por la evaporacion, es necesario saturarlas ántes con carbonato de sosa.

Cuando cristaliza á una temperatura inferior á la indicada, el agua de hidratacion aumenta hasta 24 equivalentes y se vuelve eflorescente. Para evitar estos inconvenientes que son graves si se atiende á la grande energía de este medicamento, se ha señalado el grado de calor á que debe hacérsele cristalizar.

U. M., D., INC. y CONTRAV. Como los del arseniato de potasa.

ARSÉNITO DE FIERRO, de peróxido de fierro; Arsénite de fer, Franc.; Arsenite of iron, Ing.; *Arsenis ferricus.*

C. FÍSIC. y Q. Es sólido, de color moreno subido, quebradura vidriosa, su polvo amarillo dorado; insoluble en el agua, algo soluble en una solucion de sal amoniaco; el calórico lo descompone en ácido arsenioso que se volatiliza, y en peróxido de fierro.

PREP. Saturado á calor suave por ácido acético el hidrato de peróxido de fierro reciente, dilúyase el acetato formado, en cuatro veces su peso de agua; por separado hágase una solucion acuosa de ácido arsenioso en la proporcion de una parte de ácido para quince de agua hirviendo, y cuando esté fria, satúrese por amoniaco hasta que el licor dé reaccion alcalina; evapórese el líquido hasta la mitad y precipítese con él la solucion de acetato de fierro; lávese el precipitado y séquese para conservarlo en pequeños pomos.

U. M. Alterante sustitutivo; útil como antidartroso. D. Al interior de 2 á 5 milígr.

INC. Los del ácido arsenioso y de las sales de fierro en general.

CONTRAV. (V. Ácido arsenioso.)

ARSENITO DE POTASA. Arsénite de potasse, Franc.; Arsenito of potassa, Ing.; *Arsenis potassicus.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco, deliquescente, sabor acre, soluble en el agua; puede cristalizar en prismas romboidales.

PREP.	Carbonato de potasa	100
	Ácido arsenioso	100
	Agua destilada	1500

Pulverizadas las dos primeras sustancias, póngase con el agua en vasija apropiada; hiérvase la mezcla hasta que el líquido quede claro, filtrese y evapórese en B. M. hasta la sequedad, conservándolo despues en pomos bien tapados.

U. M. Los mismos usos que el ácido arsenioso. D. Al interior de 1 á 5 milígr. y aun más, vigilando mucho su empleo.

INC. y CONTRAV. (V. Ácido arsenioso.)

ARSENITO DE QUININA. Arsénite de quinine, Franc.; Arsenite of quinia, Ing.; *Arsenis quinicus.*

C. FÍSIC. y Q. Es una sal de color blanco; poco soluble en el agua, soluble en el alcohol, el éter y el cloroformo; la solucion alcohólica deja depositar esta sal bajo la forma de largas agujas sedosas; la etérea en cristales más voluminosos y más cortos.

PREP.	Sulfato de quinina	100
	Ácido arsenioso porfirizado	14
	Alcohol á 85°	600

Disuélvase el sulfato de quinina en agua acidulada con una pequeña cantidad de ácido sulfúrico diluido; precipítese el alcaloide por el amoniaco; recójase sobre un lienzo y lávese con una poca de agua; exprímase é introdúzcase en un matraz con el alcohol y el ácido arsenioso; en seguida hágase digerir hasta su disolucion; filtrese y evapórese en la estufa sobre placas.

U. M. Kingdom, médico inglés, lo ha preconizado en el tratamiento de las enfermedades de la piel, las intermitentes, y contra las neuralgías. Las D. á que se debe usar son las mismas que las del arsénico.

ARSENITO DE SOSA. Arsénite de soude, Fr.; Arsenite of soda, Ing.; *Arsenis sodicus.*

C. FÍSIC. y Q. Se encuentra en masas blancas, blandas, ligeramente amarillosas, de sabor acre, soluble en el agua.

PREP. Se prepara como el de potasa, sustituyendo el carbonato de sosa al de potasa hasta la completa saturacion.

U. M., D., INC. y CONTRAV. Como los del arsenito de potasa.

ATROPINA. Atropine, Franc.; Atropia. Ing.; *Atropina.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en pequeñas agujas prismáticas y sedosas; es incolora, inodora, de sabor amargo y acre; soluble en 300 partes de agua fria, en 58 de agua hirviendo, en 8 de alcohol á 90°, en 60 de éter, y en 3 de cloroformo; se funde á 90° y se volatiliza á 140°, descomponiéndose en parte; dilata fuertemente la pupila; da un precipitado cristalino color de azufre con el cloruro de oro. Si en una pequeña cápsula se coloca ácido sulfúrico y un cristalito de bicromato de potasa, se calienta fuertemente y despues se pone una pequeña cantidad de atropina y á continuacion unas gotas de agua, hay una viva reaccion; produce ácido benzóico y aldeida benzóica y desprende un olor suave; da reaccion alcalina con el papel rojo de tornasol y se combina con los ácidos para formar sales.

PREP.	Hojas secas de belladona	1000
	Alcohol á 90°	4000
	Ácido tártrico	10
	Potasa cáustica	8
	Éter sulfúrico	c. s.
	Ácido sulfúrico	c. s.

Macháquense las hojas de belladona y agótense por el agua hirviendo, en la que se disuelve el ácido tártrico; reúnanse los cocimientos y evapórense hasta la consistencia de extracto blando; trítese éste cuatro veces en B. M. á una temperatura de 50° por 1000 partes del alcohol en cada una; destí-

lense los licores para obtener casi todo el alcohol empleado, y evapórese el resíduo hasta que pese 50 partes; agítese repetidas veces con éter hasta que no salga colorido, sepárese y póngase nueva cantidad de éter añadiendo la potasa disuelta en 4 partes de agua; continúese el tratamiento con el éter hasta que no disuelva la atropina; destílese el éter; disuélvase el resíduo en ácido sulfúrico diluido para separar una pequeña cantidad de resina; concéntrese el licor y trátese por solucion de bicarbonato de sosa hasta que cese la efervescencia; queda una mezcla de sulfato de sosa y atropina; agítese con éter que disuelve la atropina, y póngase á la evaporacion espontánea para recoger los cristales que se forman.

Del mismo modo se obtiene la *atropina ó daturina*,[1] empleando doble cantidad de ácido tártrico para la misma de hojas de estramonio.

U. M. Estupefaciente, sedativa, antisudorífica, midriática. D. Al interior, de ½ á 1 y 2 milígr.; al exterior en pomada 5 centígr. en 15 gram.; en *inyecciones* subcutáneas, solucion de $^1/_{100}$ y empleando de 1 á 5 gotas; veneno activo á muy pequeñas dósis, por lo que su administracion debe ser vigilada.

INC. El tanino, el yoduro de potasio yodurado, los álcalis y sus carbonatos, y por antagonismo el opio y sus preparaciones.

CONTRAV. y ANT. La solucion de yoduro de potasio yodurado,[2] despues de administrar un emeto-catártico; como antagonista el opio á dósis elevadas, pero graduales, hasta obtener la contraccion de las pupilas.

AZÚCAR DE LECHE. Lactina, Lactoina, Lactosa, Sal de leche; Sucre de lait, lactine, Franc.; Sugar milk, Ing.; *Saccharum lactis.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas rectos, romboidales, terminados por pirámides de cuatro caras, aunque por lo comun afecta la forma cilíndrica ó cónica alargada proveniente de la agregacion de cristales agrupados al derredor de un eje; es incolora, inodora, dura, inalterable al aire, cruje al masticarla y tiene sabor azucarado; es soluble en 6 partes de agua fria y en dos de agua hirviendo; insoluble en el alcohol absoluto, en el éter y en el cloroformo; calentada á 140° pierde su agua de cristalizacion y es isomérica con la azúcar de caña, y con la glucosa anhidra; á 150° se deshidrata; á 170° se pone morena sin fundirse, y á 175° se carameliza; con el ácido nítrico produce ácidos múcico, tártrico, oxálico y sacárico; los otros ácidos minerales diluidos la convierten en galactosa; no sufre la fermentacion alcohólica sino es en contacto con una gran cantidad de levadura de cerveza, pero sufre la fermentacion láctica y butírica en presencia de las materias orgánicas; su solucion reduce el licor cupro-potásico.

PREP. Evapórese el suero de la leche hasta la consistencia de jarabe; por el enfriamiento se forman cristales que disueltos en agua, se cristalizan nuevamente para separarles un poco de queso y sustancias salinas que los alteran; se purifican por repetidas cristalizaciones.

Se usa como excipiente, principalmente en la medicina homeopática.

U. M. Temperante y diurética. D. 20 gram. para 500 de agua.

AZUFRE. Soufre, Franc.; Sulphur, Brimstone, Ing.; *Sulphur.*

Se encuentra abundantemente en la naturaleza, solo ó en combinacion. Los principales criaderos de azufre nativo que se explotan en la República, son: el Pico de Orizaba, el Popocatepetl; Tajimaroa, en el Estado de Michoacan, los del de San Luis Potosí, etc.

C. FÍSIC. y Q. Sólido, amarillo cetrino, de olor y sabor muy débiles y especiales; muy quebradizo; su densidad es de 2.087. Funde á 110° y destila á 460°; es combustible y arde con llama azul, produciendo ácido sulfuroso; es insoluble en el alcohol y en el agua; soluble en la bencina y en el sulfuro de carbono; poco soluble en el éter y en los aceites fijos y volátiles.

Se usa en medicina preparado de dos maneras.

1º Por sublimacion:

AZUFRE SUBLIMADO Y LAVADO. Flores de azufre, Polvo de azufre oficinal; Soufre sublimé et lavé, Fleurs de soufre, Franc.; Sublimed sulphur, Ing.; *Sulphur sublimatum et lotum.*

C. FÍSIC. Polvo muy fino, amarillo cetrino pálido; con el microscopio se ve formado de granillos globulosos, aislados ó reunidos en forma de rosario, con ramificaciones.

PREP. Flores de azufre del comercio. c. b.
Agua ..... c. b

Hágase una pasta, añádase mayor cantidad de agua hirviendo, déjese reposar y sepárese el agua por decantacion. Repítase esto mismo hasta que no dé reaccion ácida. Póngase el azufre en un filtro de manta y déjese secar; cuando esté seco tritúrese en un mortero y pásese por un tamiz fino.

2º Por precipitacion:

AZUFRE PRECIPITADO Ó HIDRATADO. Magisterio de azufre, Leche de azufre; Soufre precipité, Franc.; Milk of sulphur, Ing.; *Sulphur præcipitatum vel hydratatum.*

C. FÍSIC. Polvo amarillo bajo y opaco; de olor sulfhídrico cuando está recien preparado. Con el microscopio se ve amorfo, irregular y anguloso.

PREP.	Flor de azufre	100
	Cal apagada	300
	Agua destilada	1000
	Ácido clorhídrico	c. b.

Mézclense las dos primeras sustancias en una cápsula de porcelana; añádase poco á

1 Segun varios autores, estos dos alcalóides parecen ser uno mismo, y se pueden obtener ya de la belladona, ya del toloache ó estramonio.

2 Yodo, 20 centígr.; yoduro de potasio, 40 centígr.; agua destilada, 500 gram. (Bouchardat.) Esta fórmula puede ministrarse varias veces en el curso del tratamiento de un envenenamiento por los alcalóides.

poco el agua y hágase hervir reponiendo la que se evapore; déjese enfriar y filtrese. El licor naranjado que resulta, es un polisulfuro de calcio. Dilúyase éste en cuatro veces su volúmen de agua; viértase poco á poco el ácido clorhídrico diluido en dos veces su peso de agua destilada; agítese continuamente la mezcla hasta que la reaccion sea manifiestamente ácida; en esta operacion se desprende ácido sulfhídrico y se precipita azufre. Se deja asentar el precipitado, se decanta y lava con agua hirviendo hasta que no dé reaccion ácida; se seca luego al aire libre y se conserva para el uso. La operacion debe hacerse en un lugar ventilado.

ADULT. La flor de azufre se encuentra mezclada con polvo de azufre, lo que se reconoce por el exámen microscópico. Hay otro medio más accesible, y es, pesar cantidades iguales de un azufre sublimado puro y del otro que se quiere reconocer, ponerlos separadamente en dos tubos graduados del mismo diámetro, y cubrirlos con una capa igual de éter; se agitan ambos y despues se dejan reposar las mezclas. Si la flor de azufre que se ensaya es pura, los volúmenes que ocupa serán los mismos que los de la muestra; si ocupare la mitad, es porque se trata de sólo el azufre pulverizado; y segun la diferencia de volúmenes que hubiere entre ambos, así será el grado de la adulteracion.

El azufre precipitado suele contener sulfato de cal cuando se ha usado del ácido sulfúrico en su preparacion; se reconoce por el resíduo blanco que queda quemándolo en un crisol.

U. M. Estimulante, sudorífico, anticatarral, purgante, alterante, antipsórico. D. Al interior de 1 á 4 gram.; cuando se emplea como purgante 10 á 15 gram.; al exterior en pomada.

BENCINA. Bicarburo ó cuadricarburo de hidrógeno, Hidruro de fenilo, Triacetileno; Benzine, Franc.; Benzin, Ing.; *Benzina.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido incoloro, oleaginoso, de olor particular y etéreo, de sabor azucarado, de una densidad de 0,85 á la temperatura de 15°; hierve á 86°; á la presion de 0,76 es muy poco soluble en el agua, soluble en el alcohol, el éter, el ácido acético; es muy inflamable y arde con flama brillante y fuliginosa; disuelve las resinas, el hule, la cera, las grasas, el alcanfor, el yodo, el fósforo, el azufre, la cantaridina; algunos alcaloides, como la morfina, la estricnina y la quinina.

Tratada por el ácido nítrico humeante ó una mezcla de ácido nítrico comun, con la mitad de su volúmen de ácido sulfúrico concentrado, se trasforma en un líquido amarillo, de olor de almendra amarga; poco soluble en el agua, soluble en el alcohol y en el éter, de una densidad de 1,209 y es conocido con los nombres de *nitrobencina, esencia de mirbana ó de almendras amargas artificial:* ésta, por los agentes reductores, como el hidrógeno sulfurado, sulfhidrato de amoniaco, glucosas, etc., se trasforma en *anilina.*

PREP. Se puede obtener pura en las oficinas de farmacia, descomponiendo por medio del calórico el benzoato de cal, ó destilando el ácido benzóico con un exceso de hidrato de cal; pero se prepara con abundancia en la industria, destilando en grandes alambiques el aceite de alquitran de ulla y tratando el producto destilado por ácido sulfúrico. Rectificando la mezcla por destilacion, pasa al recipiente un aceite volátil formado en su mayor parte de bencina, el cual se somete á la congelacion. Por esta última operacion queda una masa cristalina, que exprimida en un filtro-prensa, produce una materia blanca, trasparente, brillante, cristalina, semejante al alcanfor; fusible á 0°: esta es la *bencina* que se llama *cristalizable.*

Se encuentra en el comercio una bencina que no es más que el aceite de ulla mal rectificado, ó una mezcla de bencina y de los otros productos de la destilacion de la ulla; tiene olor desagradable, algo empireumático, y se colora en rojo por la luz: rectificada puede emplearse para los usos medicinales.

U. M. Es una sustancia venenosa. D. Al exterior contra la sarna, y en general para destruir los parásitos del hombre y de los animales.

U. IND. Se emplea para desmanchar la ropa.

BENZOATO DE AMONIACO. Benzoate d'ammoniaque, Franc.; Benzoate of ammonia, Ing.; *Benzoas ammonicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en borlas sedosas ó en agujas eflorescentes; es deliquescente, incoloro, de sabor salino amargo y balsámico; por el aire pierde una parte de su amoniaco y se convierte en benzoato ácido; la misma descomposicion sufre su solucion acuosa: es soluble en el agua y en el alcohol, y precipita en rojo ladrillo por las sales de sesquióxido de fierro: tratada su solucion por el ácido clorhídrico, deja depositar el ácido benzóico.

PREP.	Ácido benzóico	200
	Amoniaco líquido	160

En un matraz de vidrio colocado sobre B. de arena póngase el amoniaco, agréguese el ácido, caliéntese suavemente el matraz y agítese la mezcla para favorecer la reaccion y que el ácido se disuelva; vacíese despues en una cápsula y déjese enfriar para que cristalice.

U. M. Sudorífico y diurético. D. Al interior de 10 á 50 centígr. en pocion; contra las arenillas, de 1 á 2 gram. de la misma manera.

INC. Los ácidos.

BENZOATO DE FIERRO. Benzoate ferrique, Franc.; *Benzoas ferricus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en agujas amarillas; soluble en el agua y en el alcohol, dejando un resíduo de sal básica; las sales de peróxido de fierro á las cuales se ha añadido una cantidad conveniente de amoniaco para destruir la reaccion ácida sin precipitar el fierro, producen en los benzoatos alcalinos un precipitado blanco rojizo que se descompone lavándolo, sobre todo con agua calien-

te, en benzoato de fierro neutro y en sal básica insoluble. El compuesto insoluble que el ácido benzóico forma con el peróxido de fierro, es empleado en las indagaciones analíticas para separar este último del protóxido de manganeso que da un benzoato soluble.

PREP. Amoniaco líquido á 0,960....	100
Agua destilada.....	1500

Mézclese y añádase:

Ácido benzóico cristalizado preparado por via húmeda.....	27
Ácido acético diluido á 1,040.....	60

Despues de la completa formacion del benzoato añádase:

Solucion de percl. de fierro á 1,480..	72
Agua destilada.....	100

El precipitado de benzoato de fierro así obtenido se coloca sobre una tela, se lava con agua fria y se seca á una temperatura moderada.

U. M. Los de los benzoatos y las sales de fierro.

BENZOATO DE LITINA. Benzoate de lithine, Franc.; Benzoate of lithia, Ing.; *Benzoas lithicus.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco, cristaliza en prismas alargados muy comprimidos; su sabor es algo caliente y un poco alcalino; es soluble en tres y media partes de agua á + 15°, en dos y media de agua á 100° y en diez partes de alcohol á 90°.

PREP. Ácido benzóico.....	122
Carbonato de litina.....	37

Dilúyase el ácido en 10 partes de agua destilada y caliéntese en una cápsula de porcelana; añádase poco á poco el carbonato de litina; filtrese el licor, concéntrese para que cristalice, ó evapórese hasta la sequedad si se desea obtener pulverulento.

U. M. Contra los cálculos formados por el ácido úrico y los uratos, á las mismas D. que las sales de litina.

BENZOATO DE SOSA. Benzoate de soude, Franc.; Benzoate of soda, Ing.; *Benzoas sodicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en agujas prismáticas; es incoloro, eflorescente, de sabor salino y amargo; soluble en el agua, muy poco soluble en el alcohol; da precipitado granujiento cristalino por el bimeta-antimoniato de potasa.

PREP. Dilúyase ácido benzóico en una poca de agua destilada; caliéntese la mezcla y satúrese por carbonato de sosa hasta que el licor esté neutro; evapórese hasta la película y abandónese en lugar fresco para que cristalice.

Puede tambien prepararse poniendo á hervir benjuí pulverizado con agua y carbonato de sosa, filtrando el licor y evaporándolo para que cristalice: se purifica la sal por disoluciones y cristalizaciones repetidas.

El *Benzoato de cal* se prepara por este último procedimiento, sustituyendo la cal apagada al carbonato de sosa.

U. M. Estimulante diurético, balsámico y contra las arenillas. D. Al interior, las mismas que el benzoato de amoniaco.

INC. Los ácidos.

BIANTIMONIATO DE POTASA. Metaantimoniato de potasa, Antimonio diaforético; Antimoniate acide de potasse, Franc.; Diaforetic antimony, Ing.; *Biantimonias potassicus.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco, cristalino, pulverulento, insoluble en el agua y en los ácidos; diluido en agua caliente y añadiéndole quintisulfuro de potasio, toma coloracion amarilla; agregándole unas gotas de ácido nítrico y amoniaco, la toma rojo-naranjada.

PREP. Antimonio purificado.....	100
Nitrato de potasa.....	300

Pulverizadas y mezcladas las dos sustancias, échense por pequeñas porciones en un crisol enrojecido al fuego, aguardando para poner nueva cantidad, á que cese la deflagracion: cuando esté casi lleno, cúbrase con su tapa ó con un ladrillo y manténgase al calor rojo por hora y media. Cuando esté fria la masa, porfírcese, póngase despues en vasija apropiada, trátese repetidas veces con agua hirviendo hasta que el producto esté bien agotado, reúnanse las soluciones y hágase pasar al través de ellas una corriente de gas ácido carbónico: entónces el biantimoniato se precipitará en forma de polvo blanco cristalino: recójase éste, lávese con agua fria y trocísquese para que se seque.

ADULT. El comercial, preparado generalmente por el antiguo procedimiento, no es puro, y contiene, segun M. O. Figuier, además del ácido antimónico, trióxido de antimonio y ácido antimonioso. Por fraude le mezclan carbonatos de plomo ó de cal, ó fosfato de cal: se descubren los carbonatos por la efervescencia que producen con los ácidos, y además, el de cal, por el precipitado blanco que da con el oxalato de amoniaco; y el de plomo, por el que da, tambien blanco, con el sulfato de sosa, y negro con el ácido sulfhídrico: el fosfato de cal lo da blanco gelatinoso por el amoniaco.

U. M. Contraestimulante usado con ventaja en la medicina de los niños. D. Al interior, para los niños, de 25 centígr. á ½ gr.; en los adultos de 50 centígr. á 2 gram.

INC. Los álcalis, los sulfuros solubles y el crémor.

BINITRATO DE MERCURIO. Deutonitrato de mercurio, Nitrato de deutóxido de mercurio, Nitrato de mercurio líquido, Nitrato ácido de mercurio; Nitrate acide de deutoxide de mercure, Nitrate de mercure oxidé, Franc.; Solution of nitrate of mercury, Ing.; *Binitras hydrargyricus.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido pesado, incoloro, de consistencia de jarabe y muy cáustico; por la concentracion produce cristales de nitrato básico; el licor que los ha dado, contiene nitrato neutro que puede cristalizar á 15°

con 8 equivalentes de agua; por el calórico se descompone enteramente; el agua en gran cantidad tambien lo descompone y forma un nitrato tribásico de color amarillo llamado *turbit nitroso.*

PREP.	Ácido nítrico á 40	150
	Agua destilada	50
	Mercurio purificado	100

Mezclados el ácido y el agua en cápsula de porcelana, póngase allí el mercurio para que se disuelva, y evapórese la disolucion para obtener 225 gram. de producto.

U. M. Cáustico muy usado al exterior.

INC. El agua, los álcalis, carbonatos, fosfatos, yoduros y sulfuros solubles.

CONTRAV. (V. Bicloruro de mercurio.)

BIOXALATO DE POTASA. Oxalato ácido de potasa, Sal de acedera; Oxalate de potasse, Sel d'oseille, Sel à detachér, Franc.; Oxalate of potassa, Essential salt of lemons, Ing.; *Bioxalas potassicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas romboidales, es incoloro, inodoro, inalterable al aire, sabor muy ácido semejante al del crémor; soluble en 40 partes de agua fria y en 6 de agua hirviendo, insoluble en el alcohol; precipita en blanco las sales solubles de cal, cuyo precipitado es soluble en los ácidos nítrico y clorhídrico, ó insoluble en el ácido acético; con el cloruro de platino da precipitado amarillo canario; calcinado, se descompone y deja por resíduo peróxido de potasio ó carbonato de potasa, segun el grado de calórico.

PREP. Industrialmente se extrae del zumo de los *Oxalis*, de algunas especies del género *Rumex* y especialmente del de acedera, clarificándolo por medio de la arcilla y cristalizándolo; pudiera tambien extraerse del xocoyole (*Oxalis americana*). Purificando los cristales obtenidos por soluciones y cristalizaciones repetidas, resulta generalmente una mezcla de bi y cuadrioxalato de potasa, que es lo que constituye el oxalato ácido de las boticas.

ADULT. Fraudulentamente le mezclan crémor ó bisulfato de potasa: se descubre el crémor, ya sea disolviendo el oxalato que lo contiene en 40 partes de agua fria, en cuyo caso queda por resíduo el crémor, ó poniéndolo sobre brasas, que da entónces olor semejante al de la azúcar quemada: el bisulfato de potasa se descubre por el precipitado blanco, insoluble en el ácido nítrico, que produce su solucion acuosa con el cloruro de bario.

U. M. Temperante á pequeñas dósis, muy poco usado; á dósis elevadas es un veneno activo. D. Al interior, de 25 á 50 centígr.

INC. Las sales de cal.

CONTRAV. El carbonato de cal, ó el jarabe de sacarato de cal. (V. Ácido técnico.)

BISMUTO. Bismuth, Franc.; Tinglass, Bismuth, Ing.; *Bismuthum.*

C. FÍSIC y Q. Metal (metaloide, segun algunos) blanco, brillante, con reflejos rosados, muy frágil y fácil de pulverizar: su textura es laminosa; funde á 246°; cristaliza por el enfriamiento cuando está puro, en cubos que se agrupan formando tolvas; es enteramente soluble en el ácido nítrico, del que precipita en moreno castaño por el yoduro de potasio; dicha solucion vertida en una gran cantidad de agua, deposita el subnitrato de bismuto, y queda en solucion otra de nitrato ácido.

PURIF.	Bismuto del comercio	100
	Nitrato de potasa	10

Pulvericense por separado las dos sustancias y mézclense 5 gram. de nitro á la cantidad prescrita de bismuto; póngase la mezcla en un crisol, caliéntese gradualmente hasta el rojo y déjese luego enfriar; sepárese la escoria, pulvericese el bismuto que está en el fondo del crisol y mézclese con los otros 5 gram. de nitro; fúndase nuevamente como la primera vez y recójase el producto cuando se haya enfriado.

Aunque purificado por este medio no es químicamente puro, puede servir para las preparaciones farmacéuticas por no contener arsénico.

El bismuto se encuentra en varias localidades de la República: el procedente de San Luis Potosí, se extrae de un ocre de bismuto que fué analizado por Florencio Cabrera, químico mexicano, quien en 100 partes de dicho ocre encontró:

Óxido de bismuto anhidro	71,05
Fluosilicato de alúmina	10,08
Wolfran	7,62
Fierro espático	4,21
Agua	4,43
Arcilla	2,03
Pérdida	0,58
	100,00

Calculando la cantidad de metal por la del óxido, ha obtenido 63,85 por 100 de aquel, y como no contiene arsénico, es preferible para la preparacion del subnitrato.*

En la Sierra de Santa Rosa, Estado de Guanajuato, abunda un mineral de bismuto al que Vicente Fernandez, químico mexicano, dió el nombre de *Guanajuatita*, y la encontró compuesta segun la análisis que practicó, de

Bismuto	61,00
Selenio	35,18
Matriz	3,70
Fierro, azufre y pérdida	0,12
	100,00

Por los tratamientos metalúrgicos, obtuvo de 36,6 á 44,6 por 100 de bismuto metálico.

Además de estas dos especies de mineral de bismuto que han sido estudiadas, se encuentra nativo en Ojocaliente, del Estado de Zacatecas: en Aguascalientes hay bismu-

* Véase para más detalles la Memoria escrita por Cabrera y publicada en la «Gaceta Médica de México,» tom. VIII, pág. 129 y siguientes.

to telural argentífero, al que se ha dado el nombre de *Tapalpita:* al Sur de Guadalajara se encuentra tambien un mineral de bismuto unido con la plata y el teluro.

ADULT. El bismuto extranjero que se halla en el comercio contiene azufre, arsénico, plomo, fierro, antimonio, cobre ó zinc: tratado por el ácido nítrico, si contiene antimonio, forma un precipitado insoluble de un óxido intermedio; si fierro, por el amoniaco, da un precipitado amarillo; y si cobre, toma un color azulado: por el bicarbonato de sosa en exceso, se precipita el bismuto al estado de carbonato y queda en solucion el carbonato de zinc, que se reconoce por el precipitado amarillo naranjado que da con el ferricianuro de potasio: cuando contiene plomo, la solucion nítrica precipita en amarillo por el yoduro de potasio, cuyo precipitado es soluble en el agua hirviendo, de la que se deposita en pajitas brillantes por el enfriamiento. En la escoria de la purificacion del bismuto, se encuentran el arsénico y el azufre al estado de arseniato y sulfato de potasa, fáciles de reconocerse.

Al estado metálico no se usa en medicina.

BORATO DE SOSA. Sub-borato de sosa, Bórax, Atincar, Sal de Persia, Crisocola; Borate de soude, Borax, Franc.; Borax, Ing.; *Boras sodicus.*

C. FÍSIC. y Q. Es una sal blanca que cristaliza en prismas hexaedros, comprimidos y terminados por pirámides triedras; su sabor es alcalino y algo urinoso; es un poco eflorescente al aire seco; soluble en 8 partes de agua fria y 2 de agua hirviendo é insoluble en el alcohol á 90°. Calentado en un crisol, sufre al principio la fusion acuosa, pierde despues su agua de cristalizacion, de la que contiene el 47 por 100, y entra en fusion ígnea á los 300°, quedando trasparente y como vitrificado; entónces puede absorber la humedad del aire y opacarse de nuevo. Se emplea en los ensayes al soplete para caracterizar muchos metales, por las diversas coloraciones que toma al disolver sus óxidos.

En el comercio se presenta bajo dos formas cristalinas diferentes, y se distingue con los nombres de bórax *prismático* y bórax *octaédrico:* el primero es el medicinal.

ADULT. El bórax puro es soluble en el agua, su solucion caliente y concentrada cuando se trata con el ácido clorhídrico, deja depositar por el enfriamiento escamas de ácido bórico, que tienen la propiedad de arder con llama verde cuando son disueltas en el alcohol.

Por fraude le mezclan alumbre, sulfato de sosa ó cloruro de sodio: el adulterado con alumbre tiene un sabor ligeramente ácido y estíptico, es ménos soluble en el agua y produce reaccion ácida: tratado con una sal soluble de barita, da precipitado blanco insoluble en el ácido nítrico, y con el amoniaco un precipitado gelatinoso. El sulfato de sosa se descubre tambien por la barita y por el sabor amargo y salado que lo comunica esta sal: el cloruro de sodio se demuestra

por el nitrato de plata, dando un precipitado blanco cuajado, con los caractéres del cloruro de plata.

U. M. Astringente, detersivo, antiséptico, digestivo, diurético y litontríptico. D. Al interior de 50 centígr. á 2 gram. disuelto en una tisana. Al exterior se usa en colutorios, colirios ó lociones, de 4 á 8 gram. por cantidad variable de vehículo.

INC. El ácido carbónico, sobre todo el comprimido; el clorhídrico y los ácidos grasos; el benzóico, el tánico, el gálico, etc.

BROMHIDRATO BÁSICO DE QUININA. Bromhydrate basique de quinine, Fr.; Bromide of quinia, Ing.; *Bromhydras quinicus.*

C. FÍSIC. y Q. Sal blanca, cristalizada en agujas sedosas; muy soluble en el agua caliente y en el alcohol; soluble en 60 veces su peso de agua fria. Cuando está pura, no debe precipitar por los sulfatos solubles. Un gram. de bromhidrato básico de quinina, es precipitado completamente por 0,401 de nitrato de plata.

PREP.	Sulfato básico de quinina.....	10,00
	Bromuro de potasio puro y seco.	2,74
	Alcohol á 80°.....	c. b.

Disuélvanse separadamente cada una de las sales en cantidad suficiente de alcohol; caliéntense las soluciones y mézclense; hágase hervir la mezcla por tres ó cuatro minutos; déjese enfriar y filtrese; lávese el precipitado que se forma con alcohol hirviendo; evapórese un poco y abandónese para que cristalice espontáneamente. Si hay estufa, no se tiene necesidad de dejar que la cristalizacion se haga espontáneamente.

U. M. Los mismos que los de los bromuros y la quinina. En México se emplea con éxito contra las intermitentes, principalmente las perniciosas, á la D. al interior de 20 á 80 centígramos, y en *inyecciones* subcutáneas al décimo.*

BROMHIDRATO NEUTRO DE QUININA. Bromhydrate neutre de quinine, Fran.; Bromide neuter of quinia, Ing.; *Bibromhydras quinicus.*

C. FÍSIC. y Q. Sal blanca ó ligeramente amarillosa, teniendo el aspecto de cristales prismáticos; muy soluble en el agua hirviendo y en el alcohol; soluble en 7 veces su peso de agua fria. No debe formar precipitado con los sulfatos solubles.

Un gramo de bromhidrato neutro de quinina es precipitado completamente por 0,629 de nitrato de plata.

PREP.	Sulfato básico de quinina..	10,00
	Ácido sulfúrico á 1/10.....	11,20
	Bromuro de potasio puro y seco.....	5,12
	Alcohol á 85°.....	c.b.

Opérese como para preparar el bromhidrato básico.

U. M. y D. Los mismos que los de esta última sal.

* Véase la «Gaceta Médica de México,» tomo X, págs. 425 y 427, y tomo XI pág. 21, sobre el Bromhidrato de quinina.

BROMO. Brome, Franc.; Bromine Ing.; *Bromum.*

C. físic. y q. Líquido rojizo, muy volátil, de olor desagradable y sabor cáustico; esparce al aire vapores rutilantes que destruyen el tornasol; su densidad es de 2,966. Poco soluble en el agua, más en el alcohol y mejor en el éter; se modifica á — 23° y hierve á + 63°. Sus propiedades químicas son análogas á las del cloro, aunque sus afinidades son menores.

Prep.	Bromuro de potasio	75
	Ácido sulfúrico	150
	Peróxido de manganeso	200
	Agua	1000

Póngase en baño de arena una retorta de vidrio en comunicacion con un recipiente medio lleno de agua y provisto de un tubo de seguridad; échese en la retorta el bromuro de potasio y el peróxido de manganeso, pulverizados y bien mezclados; por separado mézclese el ácido sulfúrico al agua prescrita y añádase á la mezcla anterior; entónces caliéntese el baño para que se destile el bromo, el cual se depositará en el fondo del recipiente; recójase y destílese sobre cloruro de calcio fundido para privarlo del agua que pudiera contener.

Purif.	Bromo del comercio	100
	Bromuro de potasio	1
	Agua destilada	19

Disuélvase el bromuro en el agua, mézclese la solucion al bromo, agítese repetidas veces y déjese reposar; tómese una poca de la solucion acuosa que sobrenada; caliéntese hasta decolorarla y trátese por una pequeña cantidad de solucion de nitrato de plata; si el precipitado amarilloso de bromuro de plata que se obtenga no es enteramente soluble en el amoniaco, indicará que el bromo está privado de cloro; pero si el precipitado es blanco y enteramente soluble en el amoniaco, habrá todavía cloro, y en este caso es necesario agregar al licor una pequeña cantidad de cristales de bromuro de potasio, hasta que terminada la reaccion no demuestre ya la presencia del cloro con el nitrato de plata; el yodo que pudiera contener se eliminará del modo que se indica al terminar el artículo de la preparacion del bromuro de potasio.

Adult. El bromo que se encuentra en el comercio preparado para los usos industriales, puede estar mezclado con el cloro ó un poco de yodo. (V. Bromuro de potasio.)

U. m. Sedativo, hipostenizante y resolutivo, poco ó nada usado sino en sus combinaciones. D. Al interior de 2 á 15 gotas en un vaso de agua azucarada ó en un jarabe, añadiendo algunas gotas de alcohol; al exterior en solucion alcohólica en la proporcion de 1 á 10.

Inc. El nitrato de plata.

Contrav. Los del yodo.

BROMURO DE ALCANFOR. Monobromuro de alcanfor, Alcanfor bromado; Bromure de camphre, Fr.; Bromide of camphr, Ing.; *Bromuretum camphoræ.*

C. físic. y q. Sólido, blanco, cristaliza en agujas prismáticas de base rectangular; estos cristales son duros y crujen cuando se les masca; su olor es á la vez terebintáceo y alcanforado; su sabor algo amargo semejándose al del alcanfor y al de la trementina de Venecia; es insoluble en el agua, soluble en el alcohol, en el éter, en el cloroformo, el sulfuro de carbono y en los aceites fijos y volátiles; se funde entre 76° y 77°, y hierve á 274°; precipitado con precaucion por el agua de la solucion alcohólica, se separa en agujas finas y largas; la solucion alcohólica tratada por una amalgama de sodio, regenera el alcanfor.

Prep.	Polvo de alcanfor	100
	Bromo	c. s.

Póngase el alcanfor en un matraz de una capacidad diez veces mayor que el volúmen que ocupa el alcanfor; añádase sobre éste, el bromo por medio de un chorro continuo y sin dejar de agitar hasta que el alcanfor se haya liquidado; adáptese al matraz un largo tubo acodado que sumerja en un frasco que contenga lejía de sosa; colóquese el matraz en B. M. y hágase hervir el licor; despues de verificada la reaccion, que es muy viva, y cuando el líquido del matraz tenga una coloracion de un amarillo claro, déjese enfriar, recójase la masa, purifíquese ésta disolviéndola en caliente y repetidas veces en alcohol á 90°; abandónese para que cristalice, recójanse los cristales, séquense al aire libre sobre papel de estraza y consérvense en pomos pequeños.

U. m. Antiespasmódico poderoso, sedativo, hipnótico. D. Al interior de 20 centígr. á 1 gram. por dia en grajeas, ó las cápsulas del Dr. Clin, que contienen 20 centígr.

BROMURO FERROSO. Protobromuro de fierro; Protobromure de fer, Franc.; *Bromuretum ferrosum.*

C. físic. y q. Sólido, de color amarillo claro cuando es anhidro, y verdoso si está hidratado; es cristalino y de aspecto laminoso: su sabor es estíptico; es deliquescente, soluble en el agua; su solucion evaporada produce cristales de color verdoso; al contacto del aire se descompone, toma color moreno rojizo y se deposita bromuro básico bajo forma de un polvo amarillo.

Prep.	Limadura de fierro	34
	Agua destilada	120
	Bromo	30

Póngase en un frasco la limadura y el agua, añádase el bromo, tápese el frasco y agítese con frecuencia hasta que el licor tome un color verde; vacíese todo en una cápsula y cuando se haya consumido la mitad del líquido, filtrese y evapórese rápidamente hasta la sequedad.

U. m. Antiespasmódico y reconstitutivo; esencialmente antiescrofuloso. D. Al interior de 10 á 50 centígr.

BROMURO DE POTASIO. Hidrobromato de potasa, Bromhidrato de potasa; Bromure de potassium, Franc.; Bromide of potassium, Ing.; *Bromuretum potassicum.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en cubos ó en prismas cuadrangulares; es blanco, inodoro, de sabor salado, picante y algo acre; soluble en el agua y en el alcohol; cuando se calienta decrepita y se funde despues sin descomponerse; tratado por el ácido sulfúrico concentrado, desprende gas ácido bromhídrico mezclado con vapores de bromo; con el mismo ácido y peróxido de manganeso, se produce solo bromo; su solucion acuosa mezclada con una pequeña cantidad de agua clorada y éter, se divide en dos capas; la superior se encuentra formada por el bromo disuelto en el éter.

PREP.	Bicarbonato de potasa puro..	100
	Agua destilada.....	500
	Amoniaco líquido á 30°	30
	Bromo purificado.....	80

Disuélvase el bicarbonato en 500 partes del agua y póngase la solucion en un frasco tapado con un corcho en el que esté colocado un tubo en embudo, cuya extremidad no penetre en el líquido; añádase el bromo, y cuando cese el desprendimiento de ácido carbónico, viértase la solucion en una cápsula en la que se haya puesto el amoniaco previamente diluido en las otras 90 partes del agua prescrita; evapórese hasta la sequedad y manténgase el resíduo á baja temperatura hasta que cese el desprendimiento de vapores blancos; elévese entónces la temperatura al rojo para fundirlo ó para desalojar el yodo; disuélvase el resíduo al calórico en agua destilada, y cuando esté en ebullicion viértase allí una poca de agua bromada hasta que el licor agitado con sulfuro de carbono y unas gotas de agua bromada, no colore el sulfuro en violeta; evapórese de nuevo hasta la sequedad y disuélvase el bromuro ya puro en agua destilada; evapórese convenientemente y abandónese para que cristalice.

Del mismo modo se preparan los *Bromuros de sodio y de amonio.*

El *agua bromada* se obtiene agitando con frecuencia en un frasco una parte de bromo purificado en 250 partes de agua destilada, y decantando la solucion cuando esté saturada de bromo.

ADULT. El bromuro de potasio del comercio suele contener potasa libre, carbonato de potasa, sulfato ó bromato de potasa, cloruro ó yoduro de potasio. La potasa libre será determinada por un ensaye alcalimétrico; el carbonato de potasa se reconocerá por la efervescencia que hace cuando se trata con un ácido; el sulfato de potasa se reconoce por el precipitado blanco que da con el nitrato de barita, puesto en la solucion del bromuro, acidulada con ácido nítrico; el bromato de potasa, por la coloracion amarilla producida con el ácido clorhídrico puro; si la coloracion amarilla es poco perceptible, agítese con éter que disuelve el broma y da el color propio de éste. El cloruro de potasio, del que puede contener el bromuro hasta 30 por 100, se descubre destilándolo sobre un exceso de bicromato de potasa y ácido sulfúrico, y recibiendo el producto en un matraz que contenga una solucion concentrada de amoniaco; si no hay cloruro, pasa solamente bromo y el amoniaco queda incoloro; pero si existe aquel, se desprende bromo mezclado con vapores de ácido clorocrómico que colora el amoniaco en amarillo.

El yoduro de potasio se descubre por el precipitado amarillo que produce con las sales solubles de plomo, ó rojo con el bicloruro de mercurio: se descubre tambien, poniendo el bromuro que lo contiene sobre un vidrio de reloj con una ó dos gotas de percloruro de fierro y cubriéndolo con otro vidrio untado de engrudo en su parte cóncava: si contiene yoduro, habrá desprendimiento de vapores de yodo y formacion de capas sucesivas de yoduro de almidon.

U. M. Sedativo, anestésico, hipnótico, antisifilítico, antiescrofuloso, antiafrodisiaco. D. Al interior como antiescrofuloso, de 50 centígr. á 2 gram. en solucion; como sedativo de 2 á 10 gram. en un vehículo. Al exterior en pomadas, glicerolado, etc.

El *bromuro de sodio* tiene las mismas propiedades, y se emplea á las mismas dósis. El *de amoniaco* igualmente tiene las mismas propiedades, y se emplea en dósis la mitad menores.

BROMURO DE ZINC. Bromure de zinc, Franc.; Bromide of zinc, Ing.; *Bromuretum zincicum.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, blanco, cristaliza en agujas prismáticas; sabor estíptico; deliquescente, muy soluble en el agua, en el alcohol y en el éter; volátil por el calor sin descomposicion y sin resíduo cuando está puro; puede formar combinaciones con el óxido de zinc, el amoniaco y los cloruros metálicos.

PREP.	Sulfato de zinc puro y seco.	14,35
	Bromuro de potasio.....	11,91

Tritúrense las dos sales en un mortero de vidrio; la mezcla se liquida por la reaccion que se efectúa entre las dos sales, y la doble descomposicion se verifica. Se dejan en contacto por 20 minutos, despues se diluyen en 50 partes de alcohol á 95°, se filtra para separar el sulfato de potasa formado, y se evapora primero en B. M. y se acaba de secar en B. de arena; se conserva en frascos pequeños esmerilados.

La solucion da con la potasa ó el amoniaco un precipitado blanco, soluble en un exceso de reactivo; el sulfhidrato de amoniaco y el ferrocianuro de potasio, dan precipitados blancos; el tanino no da precipitado; el amoniaco en exceso no la azulea.

Da además los caractéres de los bromuros.

Un gram. de bromuro de zinc es precipitado completamente por 0,661 de nitrato de plata.

U. M. y D. Los de los bromuros en general.

BRUCINA ó VOMICINA. Brucine, Fr.; Brucia, Ing.; *Brucina.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas oblícuos de base romboidal ó en masas hojosas de un blanco nacarado; es incolora, inodora, de sabor amargo intenso; inalterable al aire; soluble en 850 partes de agua fria y en 500 de agua hirviendo; muy soluble en el alcohol, algo soluble en los aceites volátiles, insoluble en el éter y en los aceites grasos: el ácido nítrico la colora en roja de sangre, que pasa al amarillo por la accion del calórico; con el protocloruro de estaño toma coloracion violeta y produce precipitado del mismo color.

PREP. Satúrese las aguas madres que quedan de la preparacion de la estricnina (V. Estricnina) por ácido oxálico, y evapóreso el licor; por el enfriamiento se depositarán cristales de oxalato de brucina; recójanse éstos, lávense con alcohol absoluto y disuélvanse en agua; añádase á la solucion un exceso de cal cáustica; recójase el precipitado, séquese, trátese por alcohol caliente y filtrese; por el enfriamiento la brucina cristalizará: se purifica por nuevas cristalizaciones.

Puede obtenerse directamente de la corteza de la falsa angustura, por un método semejante al empleado para obtener la quinina. (V. Sulfato de quinina.)

U. M. Tetánico. D. Al interior 1 centígr. que se puede elevar progresivamente y con precaucion hasta 10 centígr.

INC. y CONTRAV. (V Estricnina.)

CAFEINA ó TEINA. Caféine, Théine, Guaranine, Fran.; caffein, caffeia, Ing.; *Cafeina.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en largos prismas sedosos, los que contienen el 8,40 por 100 de agua; es blanca, inodora, de sabor algo amargo; es fusible á + 180° y se trasforma en un líquido trasparente; se sublima sin alterarse y sin dejar resíduo; es soluble en 98 partes de agua fria, más soluble en el agua hirviendo; por el enfriamiento se convierte en una masa soluble en el alcohol hidratado, poco soluble en el alcohol anhidro y en el éter; soluble en el cloroformo, la bencina y el alcohol amílico, é insoluble en la esencia de trementina; precipita en blanco por el tanino; calentándola con potasa se descompone, produciendo amoniaco y metilamina; su solucion, tratada por otra concentrada de yoduro de potasio adicionado de un poco de bióxido de mercurio, produce un precipitado blanco, brillante, de agujas cristalinas.

PREP. Agótese por medio de varias infusiones el café crudo ó el té; reúnanse las soluciones y precipítense por subacetato de plomo; sepáreso el precipitado y por el líquido que se filtró hágase pasar una corriente de ácido sulfhídrico; filtrese nuevamente para quitar el sulfuro de plomo y evapórese el licor claro en B. M.; recójanse los cristales que se forman por el enfriamiento.

ADULT. Puede estar mezclada con quinina, estricnina y otros alcalóides: para reconocer su pureza, disuélvase en agua acidulada; trátese repetidas veces la solucion con cloroformo hasta que evaporada una pequeña cantidad de éste no deje resíduo; el licor clorofórmico que tiene en disolucion la cafeina, saturado por un ligero exceso de amoniaco, no debe dar precipitado si la cafeina está pura, produciéndolo en caso que contenga los otros alcalóides y que se pueden reconocer por sus reacciones.

U. M. Los del café D. Al interior de 5 á 50 centígr.

INC. Los difusivos, los alcohólicos y algunas sales amoniacales.

ANT. y CONTRAV. Los incompatibles y además el tanino.

CANTARIDINA. Cantharidine, Fr.; Cantharidin, Ing.; *Cantharidina.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en láminas micáceas ó en tablas romboidales; es blanca, inodora, de sabor muy acre; aunque es neutra al papel reactivo, tiene, segun Dragendorff, las propiedades químicas de los ácidos débiles; se combina con los óxidos metálicos formando cantaridatos. Aplicada sobre la piel produce ampollas; es volátil aun á la temperatura ordinaria; se funde á 210° y se sublima sin descomponerse bajo la forma de cristales en agujas; es insoluble en el agua, casi insoluble en el alcohol frio, soluble en el caliente, en el éter, el cloroformo y los aceites fijos y volátiles, así como en los ácidos nítrico, sulfúrico y acético, calientes, aunque se separa de ellos por el enfriamiento cuando se agrega agua.

PREP. Pulverizadas las cantáridas, macérense en alcohol á 90° por algunos dias, póngase la mezcla en el aparato de desalojamiento, y cuando el líquido haya pasado, agótense las cantáridas por lixiviacion hasta que el licor deje de salir colorido; reúnanse las tinturas alcohólicas; destílense para obtener casi todo el alcohol empleado, y abandónese por largo tiempo el resíduo de la destilacion para que cristalice la cantaridina; lávese ésta con alcohol frio para separarle un aceite verde, y purifíquese disolviéndola en alcohol hirviendo, al que se agregará un poco de carbon animal lavado: filtrese en caliente el licor y recójase la cantaridina pura, que se deposita por el enfriamiento. Puede emplearse para extraerla el éter sulfúrico, en lugar del alcohol.

U. M. Afrodisiaca como las cantáridas, pero desusada al interior; exteriormente puede emplearse como vejigatorio disuelta en un vehículo, como el colodion por ejemplo.

CONTRAV. (V. Cantáridas.)

CARBON ANIMAL. Carbon de hueso, Negro animal; Charbon on noir animal, Fr.; Bone black, Ing.; *Carbo animalis.*

PREP. Huesos de toro ú otro animal. c. b.

Colóquense, escogiendo de preferencia las rótulas y mandíbulas, en marmitas ó en cilindros cerrados de fierro fundido, y caliéntense hasta que no haya desprendimiento de

productos volátiles. Retírese el fuego, cscójase el carbon y pulverícese éste cuando esté frio.

Para los usos farmacéuticos, lávese con mucha agua hirviendo despues de haberlo tratado por el ácido clorhídrico en la proporcion de 230 gram. de éste por 1 kilógramo de carbon.

En el comercio se encuentra impuro y el farmacéutico debe purificarlo cuando se trate de operaciones delicadas.

U. La propiedad que tiene de apropiarse un gran número de sales y otros cuerpos, se está utilizando hoy para las pesquisas químico-legales. Esta misma propiedad hará que á falta de otro antídoto se pueda emplear para combatir diversos envenenamientos.

U. M. Absorbente mecánico mejor que el carbon vegetal; se usa tambien como desinfectante. D. 5 á 30 gram. y aun más. En farmacia se aprovecha su propiedad descolorante para la clarificacion de los jarabes.

CARBON VEGETAL. Charbon végétal, Franc.; Wood charcoal, Ing.; *Carbo é ligno.*

PREP. Fragmentos de madera blanca, ligera y no resinosa..... c. b.

Introdúzcanse en un crisol de barro de suficiente capacidad, llénense los intervalos de los fragmentos con polvo de carbon ordinario y cúbrause con él enteramente hasta formar una capa de 2 á 3 centím.; tápese en seguida el crisol y elévese la temperatura hasta el rojo. Se mantendrá en este estado hasta que un pequeño fragmento tomado para ensaye no colore sensiblemente una solucion de potasa hirviendo. Déjese entónces enfriar, y los fragmentos de carbon que resulten se limpiarán con un cepillo fino para quitarles todo el polvo que los cubra.

El carbon vegetal bien preparado no debe desprender el menor vestigio de materias empireumáticas cuando se ha calentado fuertemente en un tubo de vidrio.

De preferencia debe emplearse el de *álamo* llamado carbon de *Belloc*, y á falta de éste el *fofo* comun, bien calcinado y lavado.

U. M. Absorbente mecánico de los gases del tubo digestivo; exteriormente por la misma propiedad se usa como desinfectante. D. Al interior de 50 centígr. á 5 gram., administrándolo de preferencia envuelto en oblea.

CARBONATO DE AMONIACO EMPIREUMÁTICO. Sal volátil de cuerno de ciervo; Carbonate d'ammoniaque empyréumatique, Franc.; Impure carbonate of ammonia, Ing.; *Carbonas ammoniæ oleosus et concretus.*

Se da este nombre al producto sólido que se obtiene en la destilacion del cuerno de ciervo ó de los huesos de animales: difiere del carbonato de amoniaco oficinal, en que está colorido por una porcion de aceite empireumático. Se disuelve en alcohol no dejando sino un corto resíduo de bicarbonato; al contacto del aire pierde una parte de su amoniaco, y se ennegrece por la luz: es necesario para conservarlo por algun tiempo, ponerlo en pomos pequeños, bien tapados y al abrigo de la luz, cuidando de sublimarlo nuevamente cuando se ponga muy negro.

PREP. Reducidos los huesos á pequeños pedazos, llénese con ellos una retorta de barro que se coloca en horno de reverbero; adáptese á su cuello una alargadera, y á ésta, un recipiente tubulado, del que parta un largo tubo recto para alejar los gases; caliéntese la retorta á poco más de 100° miéntras destile un líquido acuoso, que se tira como inútil; elévese gradualmente la temperatura hasta el rojo, y manténgase así hasta que nada destile: durante toda la operacion deben enfriarse con agua el recipiente y la alargadera. Cuando esté frio el aparato, desmóntese, recójase con una varilla de fierro la sal volátil que se hubiere sublimado sobre las paredes de la alargadera y del recipiente, y consérvese como se ha dicho ántes: en el recipiente queda un aceite volátil y un líquido acuoso.

U. M. Estimulante diaforético más enérgico que el carbonato de amoniaco puro, pero desusado.

INC. Los ácidos, las sales ácidas, las terrosas y las metálicas.

CARBONATO DE AMONIACO MEDICINAL. Sesquicarbonato de amoniaco, Subcarbonato de amoniaco, Álcali concreto, Creta amoniacal, Sal volátil de Inglaterra; Carbonate d'ammoniaque, Franc.; Carbonate of ammonia, Hartshorn salt, Ing.; *Carbonas ammonicus.*

C. FÍSIC. y Q. Se encuentra en masas blancas, trasparentes, de aspecto cristalino figurando hojas de helecho; cuando está hidratado, cristaliza en prismas romboidales; su sabor es acre, picante y urinoso; expuesto al aire se efflorece, pierde agua y ácido carbónico y se convierte en bicarbonato que es inodoro y que al cabo de algun tiempo se volatiliza enteramente; es soluble en 4 veces su peso de agua fria; por la ebullicion en este líquido se volatiliza, así como cuando se calienta en seco.

PREP. Mezcladas en polvo partes iguales de sal amoniaco y carbonato de cal, y puesta la mezcla en retorta de fierro hasta sus dos terceras partes, colóquese ésta en horno de reverbero, adaptando su cuello, que debe ser corto y ancho, al costado de una caja ó cilindro de plomo, que tendrá en su parte superior un pequeño agujero para recibir un tubo recto de vidrio; sumérjase dicha caja en agua, y cuídese de estarla refrescando durante la operacion, por medio de un chorro constante de agua fria; tápense las junturas y dése á la retorta un fuego graduado: auméntese hasta que nada pase al recipiente, lo que se conocerá, tanto porque no sigue calentándose éste, cuanto por los vapores trasparentes que se desprenderán por el tubo. Recójase despues el producto condensado en la caja y guárdese en pomos bien tapados.

El carbonato de amoniaco empleado en

las oficinas de farmacia, es casi siempre una mezcla en proporciones variables de sesquicarbonato y carbonato neutro de amoniaco, segun ha estado más ó ménos expuesto al contacto del aire.

ADULT. El comercial suele estar mezclado con cloruro de sodio, clorhidrato ó sulfato de amoniaco, plomo, ó ser una mezcla de potasa y sal amoniaco. Para reconocer su pureza, debe neutralizarse su solucion por ácido nítrico, la que tratada con el nitrato de plata, el nitrato de barita ó el ácido sulfhídrico, no debe precipitar; si está mezclado con cloruro de sodio, por la accion del calórico dejará esta sal por resíduo; si es una mezcla de sal amoniaco y potasa, por la sublimacion queda cloruro de potasio cuya solucion precipita en blanco por el nitrato de plata, y en amarillo por el cloruro de platino; si hay plomo, provenido de la vasija en que se ha condensado, quedará por resíduo de su solucion carbonato de plomo, que hará efervescencia con los ácidos y precipita en amarillo por el yoduro de potasio ó por el cromato de potasa.

U. M. Estimulante y diaforético. D. Al interior de 25 centígr. á 1 gram. en un vehículo apropiado.

INC. Los ácidos, algunas sales metálicas y terrosas, y el agua caliente.

CARBONATO DE CAL. Subcarbonato de cal, Creta blanca, Creta medicinal artificial; Carbonate de chaux, Craie préparée, Franc.; Carbonate of lime, White chalk, Ing.; *Carbonas calcicus.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco, pulverulento, insípido, inodoro, insoluble en el agua pura, soluble cuando está cargada de ácido carbónico; con efervescencia en el ácido clorhídrico.

PREP.	Cloruro de calcio fundido...	100
	Carbonato de sosa cristalizado.....	200
	Agua fria.....	2000

Disueltas separadamente las dos sales en la mitad del agua, filtrense las soluciones y mézclense en vasija de capacidad suficiente; láveso el precipitado repetidas veces con agua destilada hasta que ésta no precipite por el nitrato de plata; recójase aquel y trocísquese ó consérvese en polvo.

El precipitado reciente de carbonato de cal bien lavado, no seco, sino cuando está en forma de papilla y conservado en pequeños pomos, es conocido con el nombre de *crema de carbonato de cal.*

No debe preferirse para los usos medicinales el carbonato natural conocido con los nombres de *creta preparada, blanco de España,* etc., por no tener una composicion constante ni ser puro aun despues de lavado repetidas veces: contiene proporciones variables de compuestos silícicos, aluminosos, ferruginosos, magnesianos, vestigios de magnesíferos y materias orgánicas y bituminosas de distinta naturaleza.

ADULT. El preparado con cloruro de calcio fundido en vasija de fierro, puede contener pequeñas porciones de este metal; se descubre disolviendo el carbonato de cal en ácido clorhídrico y tratándolo por el ferrocianuro de potasio, que dará coloracion azul.

U. M. Absorbente mecánico y antiácido. D. Al interior de 1 hasta 20 gram.

INC. Los ácidos.

CARBONATO DE FIERRO, Ferroso, de protóxido de fierro; Carbonate de fer, Fr.; Carbonate of iron, Ing.; *Carbonas ferrosus.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco cuando está puro, inodoro, insoluble en el agua pura, soluble en el agua saturada de ácido carbónico; absorbe rápidamente el oxígeno del aire y se colora en verde, luego en amarillo y al fin en rojo, convirtiéndose en sesquióxido de fierro hidratado.

No se puede conservar, si no es mezclado con otras sustancias: para su preparacion véase «Píldoras de Vallet.»

U. M. Tónico reconstitutivo. D. Al interior de 10 centígr. á 2 gram.

CARBONATO DE LITINA. Carbonate de lithine, Franc.; Carbonate of lithia, Ing.; *Carbonas lithicus.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo blanco, ligero y algunas veces cristalino; soluble en 38 partes de agua fria, más soluble en el agua saturada de ácido carbónico; es insoluble en el alcohol; mezclado á éste produce una llama carmesí; por el calórico se descompone, pierde ácido carbónico y se convierte en óxido de litio: el carbon lo reduce.

PREP. Disuélvase sulfato de litina en suficiente cantidad de agua y precipítese por otra solucion de carbonato de sosa; el precipitado obtenido y lavado póngase entre hojas de papel de filtro para secarlo.

Para purificarlo, dilúyase en agua y hágase pasar allí una corriente de ácido carbónico para disolverlo; abandónese la solucion al aire libre para que se disipe el ácido carbónico y se deposite el carbonato de litina.

ADULT. Por vicio de preparacion puede contener sulfatos de potasa ó de sosa, ó cloruros de las mismas bases; disuelto en ácido nítrico y tratada la solucion por nitrato de plata y nitrato de barita, no debe dar precipitado si está puro. Por fraude le añaden azúcar de leche; por la accion del calórico queda blanco si es puro y ennegrece si contiene azúcar de leche; se descubre tambien ésta por el reactivo cupropotásico.

U. M. Litontríptico y contra la gota. D. Al interior de 10 á 50 centígr. en agua gaseosa; al exterior en solucion, en inyecciones dentro de la vejiga que contiene los cálculos.

INC. Los ácidos.

CARBONATO DE MAGNESIA. Subcarbonato, Hidrocarbonato, Carbonato neutro de magnesia, Magnesia comun, Purgante blanco de sal catártica, Leche de tierra; Carbonate de magnésie, Franc.; Carbonate of magnesia, Ing.; *Carbonas magnesicus.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo blanco, amorfo, inalterable al aire, insípido ó inodoro; soluble

en 2500 partes de agua á 18°, y en 9000 de agua á 100°; se disuelve más fácilmente en agua cargada de ácido carbónico; por el calórico se descompone, pierde su ácido carbónico y agua, y produce un 42 por 100 de óxido de magnesio; la magnesia facilita la suspension del alcanfor en el agua así como la de muchos aceites volátiles.

El comercio lo proporciona al estado de pureza suficiente para los usos medicinales con el nombre de *Magnesia Inglesa*, en panes rectangulares, blancos y ligeros; tambien lo traen en panes que, aunque del mismo tamaño, son más compactos y pesados: es conocido con el nombre de *Magnesia del Norte*. La diferencia de densidad y aun de composicion química entre ambas magnesias, parece depender del modo con que han sido obtenidas: la ligera, con soluciones diluidas y frias, y la pesada con calientes y concentradas.

PREP. En las oficinas puede prepararse, disolviendo separadamente y en la mayor cantidad posible de agua, partes iguales de sulfato de magnesia y de carbonato de sosa, reuniendo las soluciones, lavando el precipitado con agua caliente hasta que ésta salga insípida, dejándolo escurrir y poniéndolo á secar en moldes ó vasijas porosas.

ADULT. Las que se han enumerado al tratar de la magnesia calcinada: el ensaye se hará como allí se dice, teniendo presente que el carbonato de magnesia debe contener agua y hacer efervescencia con los ácidos.

U. M. Purgante, absorbente, antiácido. D. Al interior de 1 á 4 gram. y aun más.

INC. Los ácidos.

CARBONATO DE MANGANESO. Carbonate de manganèse, Fran.; Carbonate of manganese, Ing.; *Carbonas manganosus*.

C. FÍSIC. y Q. Polvo blanco ligeramente rosado, insípido, inodoro, inalterable al aire ó insoluble en el agua; soluble en los ácidos con efervescencia: su solucion tratada por el ferrocianuro de potasio, da un precipitado blanco rosado, y con la potasa precipitado blanco de peróxido que se pone rápidamente moreno por el contacto del aire.

PREP.	Sulfato de manganeso.....	100
	Carbonato de sosa.....	130
	Agua.....	1000

Disuelta cada sal separadamente en una mitad del agua caliente, filtrense y reúnanse despues las soluciones; déjese depositar el precipitado que se forme; decántese el líquido y láveso aquel repetidas veces hasta que el agua salga insípida y no precipite por una sal soluble de barita; recójase y trocísquese, ó conservese en polvo despues de secado.

ADULT. El sulfato de manganeso empleado para la preparacion, puede contener fierro, y en este caso el carbonato obtenido, disuelto en ácido clorhídrico y tratado por el ferrocianuro de potasio, dará precipitado azul.

U. M. Tónico, reconstitutivo, desinfectante. D. Al interior de 10 centígr. á 1 gram. En México es poco usado.

CARBONATO DE PLOMO. Blanco de plomo, de plata, Albayalde, Cal de plomo, Magisterio de plomo; Carbonate de plomb, Céruse, Fr.; Carbonate of lead, White lead, Ing.; *Carbonas plumbicus*.

C. FÍSIC. y Q. Polvo blanco, pesado, inodoro, insípido, insoluble en el agua, enteramente soluble con efervescencia en el ácido nítrico: por el calórico pierde su ácido carbónico y queda óxido de plomo.

PREP. Se obtiene de la misma manera que el carbonato de cal, empleando en lugar del cloruro de calcio, el acetato de plomo.

Lo preparan industrialmente en México, moliendo 5 ó 6 partes de litargirio y una de sal comun en un molino como los que llaman *arrastres*, que usan para moler los minerales de plata, añadiendo bastante agua para mantener líquida la mezcla durante la operacion. Esta tiene por objeto formar un oxicloruro de plomo muy básico, y se conoce que ha terminado cuando la masa toma un color muy blanco y uniforme; se lava con bastante agua sobre un filtro á propósito, se aprensa y coloca por capas sobre esteras *(petates)*, en fosas que se llenan de estiércol, se deja así por 15 ó 20 dias, se saca despues de las fosas, se aprensa de nuevo y se hacen panes cuadrados de 400 á 500 gram. que se ponen á secar.

ADULT. Para las preparaciones farmacéuticas, no debe emplearse el del comercio porque contiene cloruro de plomo y en lo general está mezclado por fraude con sulfato y carbonato de cal, tiza, cobre y fierro; estos dos metales están en corta cantidad y provienen del litargirio que se emplea. Tratado repetidas veces con agua caliente, se disuelve el cloruro de plomo que da con el nitrato de plata precipitado blanco soluble en el amoniaco; el carbonato de cal se descubre, disolviendo el albayalde en ácido nítrico diluido y tratando primero la solucion por un sulfuro alcalino para precipitar el plomo al estado de sulfuro; separado éste, el licor filtrado se trata por oxalato de amoniaco que produce precipitado blanco de oxalato de cal; la misma solucion da por el amoniaco coloracion azul cuando hay cobre, y amarillo rojizo si hay fierro; el sulfato de cal queda como resíduo por la accion del ácido nítrico diluido y frio; el tiza se descubre por su insolubilidad en el ácido nítrico concentrado.

Tampoco deben emplearse los albayaldes extranjeros, pues los más famosos y que se consideran mejores que el del país, y en efecto lo son para la pintura, como los de *Venecia*, de *Hamburgo* y de *Holanda*, segun Girardin contienen: el primero la mitad de su peso de sulfato de barita, el segundo el 10 por 100, y el tercero hasta el 60 por 100.

U. M. Clasificado entre los astringentes, pero exclusivamente usado al exterior como secante.

CONTRAV. Los sulfatos de magnesia ó de sosa y hacer vomitar y evacuar despues.

CARBONATO DE POTASA. Subcarbonato de potasa, Potasa aperlada, Sal de tártaro, de ajenjos, vegetal, Álcali vegetal; Carbonate de potasse, Franc.; Carbonate of potassa, Ing.; *Carbonas potassicus.*

C. físic. y Q. Sólido, blanco, anhidro, delicuescente; cuando está hidratado cristaliza en prismas romboidales que contienen dos equivalentes de agua; su sabor es urinoso y acre; es insoluble en el alcohol y muy soluble en el agua; tiene reaccion alcalina y enrojece la cúrcuma; calentado, se funde sin descomponerse; á la temperatura roja, se reduce por el carbon.

Se prepara calentando el tártaro crudo ó el crémor en una vasija de fierro hasta que cese el desprendimiento de todo humo; el residuo carbonoso es disuelto en agua, filtrado y evaporado el producto hasta la sequedad.

Puede igualmente obtenerse con mucha economía, especialmente en México, de las cenizas de los vegetales que lo contienen en abundancia y en los que no se ha fijado hasta ahora la atencion para este uso; pudiéndose citar, entre otros, los tallos del tabaco, las hojas del maguey y el ñiamole; éste principalmente, produce hasta un 60 por 100. Basta tratar dichas cenizas por el agua caliente, que disuelve las sales que contienen, evaporar los licores hasta la sequedad, calentar la masa salina hasta el rojo para destruir algunas materias carbonosas con las cuales pudiera estar mezclada, disolverla de nuevo, filtrar y evaporar hasta la sequedad.

El comercio suministra el carbonato de potasa, pero no está puro; contiene sulfato de potasa, cloruro de potasio, carbonato y fosfato de cal, sílice y alúmina; se purifica para los usos medicinales, abandonando por cuarenta y ocho horas una mezcla de partes iguales de la sal comercial y agua destilada, decantando el líquido, filtrándolo y evaporándolo; las sales extrañas quedan en el fondo de la vasija por su menor solubilidad; el carbonato obtenido, aunque exento de ellas, contiene siempre pequeñas porciones de silicato alcalino soluble en el agua.

El carbonato de potasa en deliquescencia, ora antiguamente conocido con el nombre de *aceite de tártaro por deliquio.*

U. m. y D. Al interior como diurético, de 25 centígr. á ½ gram.; venono corrosivo en altas dósis; casi desusado. Al exterior en lociones, en pomadas, ceratos, glicerolados, etc., contra las enfermedades de la piel, la gota, el reumatismo, etc.

Inc. Los ácidos, las sales solubles de cal.

Contrav. Los ácidos.

CARBONATO DE POTASA SATURADO. Bicarbonate de potasa, Percarbonato de potasa; Bicarbonate de potasse, Franc.; Bicarbonate of potassa, Ing.; *Bicarbonas potassicus.*

C. físic. y Q. Cristaliza en prismas romboidales oblícuos, terminados por cúspides diedras; es incoloro, inodoro, inalterable al aire; de sabor alcalino sin causticidad; soluble en tres veces su peso de agua y en 1,200 de alcohol hirviendo; por una ebullicion prolongada se convierte en sesquicarbonato, y aun en carbonato neutro, y calentado en seco á la temperatura de 100°, se reduce tambien á este último estado.

Para su preparacion en grande, véase bicarbonato de sosa.

La solucion de esta sal cuando está pura, saturada por el ácido nítrico, no será precipitada por los nitratos de plata ni de barita: el bicarbonato del comercio contiene generalmente carbonato neutro, sulfato de potasa y cloruro de potasio, que se descubren por los mencionados reactivos.

Adult. El del comercio suele contener carbonato neutro, sulfato de potasa y cloruro de potasio; el carbonato neutro se descubre por el precipitado blanco que da su solucion fria con el sulfato de magnesia, y amarillo rojizo con el bicloruro de mercurio; la de bicarbonato en las mismas circunstancias, no debe precipitar por dichas sales: la solucion de bicarbonato saturada con ácido nítrico, no precipita por los nitratos de plata y de barita si es puro; dará precipitado con ellos si contiene sulfatos de potasa ó cloruro de potasio.

U. m. Litontríptico y antiácido; se usa poco, pues se prefiere el de sosa. D. Al interior de 25 centígr. á 1 gram.

Inc. Los ácidos y las sales metálicas.

CARBONATO DE SOSA. Subcarbonato de sosa, Carbonato neutro de sosa, Sal de sosa, Sosa purificada, Álcali mineral; Carbonate de soude, Fran.; Corbenated natron. soda, Ing.; *Carbonas sodicus.*

C. físic. y Q. Cristaliza en octaedros truncados de base romboidal ó en pirámides cuadrangulares de cúspides truncadas y aplicadas base con base; contiene 62,90 por 100 de agua; es incoloro, inodoro, de sabor alcalino y urinoso, eflorescente, soluble en dos veces su peso de agua fria y en ménos de su peso de agua hirviendo; es insoluble en el alcohol; á la temperatura de 34° sufre la fusion acuosa; á 100° se hace anhidro; al rojo vivo se funde sin descomponerse.

Prep. Calcínese el tequezquite llamado espumilla, disuélvase al calórico en agua, y cuando el líquido marque 30°, filtrese en caliente y abandónese para que cristalice; evaporadas las aguas madres, producen nuevos cristales; mas éstos, en lo general, tienen color, provenido de las materias orgánicas cuando varias veces se ha calentado la solucion y no ha sido perfecta la calcinacion. Para obtenerlos incoloros, calcínense de nuevo, disuélvanse y cristalícense otra vez, reúnanse á los primeros y purifíquense por nuevas cristalizaciones. Los obtenidos en la primera, contienen generalmente sulfato de sosa y cloruro de sodio; en este caso su solucion sobresaturada por el ácido nítrico, precipita en blanco por el nitrato de plata y el cloruro de bario; precipitados que no se forman cuando la sal es pura.

U. m. Al interior cuando quiera emplear-

se, se debe preferir la sal de Vichy; al exterior se usa como el carbonato de potasa.

INC. Los del carbonato de potasa.

CARBONATO DE SOSA SATURADO. Bicarbonato de sosa, Sal digestiva de Vichy; Bicarbonate de soude, Franc.; Bicarbonate of soda, Ing.; *Bicarbonas sodicus.*

C. FÍSIC. y Q. Se obtiene en masas blancas, opacas, con pequeños cristales traspareutes, pero puedo cristalizar en prismas rectangulares; contiene el 10,70 por 100 de agua ó su equivalente; su sabor es alcalino y urinoso; es inalterable al aire seco, pero en el húmedo absorbe agua, pierde ácido carbónico y se convierte en carbonato neutro con cinco equivalentes de agua; á la temperatura de 70° se descompone y pierde un equivalente de ácido carbónico; á la de 100° se convierte primero en sesquicarbonato y despues en carbonato neutro; es soluble en 10 veces su peso de agua fria, y la solucion no precipita por el sulfato de magnesia; el agua hirviendo lo trasforma en sesquicarbonato, y por una ebullicion prolongada se convierte en carbonato neutro.

PREP. Tómese un cilindro vertical largo y estrecho, de madera ó lata, con tapa bien ajustada, con tres ó más diafragmas agujerados como un harnero y colocados horizontalmente; dicho cilindro tendrá en el fondo un agujero con una llave, otro un poco más abajo del diafragma inferior, y un tercero en la parte superior para recibir un tubo en *S;* póngase carbonato de sosa cristalizado entre los diafragmas; échese corta cantidad de agua en el tubo en *S*, y adáptese al agujero colocado cerca del diafragma inferior, un tubo que comunique con el aparato, propio para desprender el gas carbónico. Hágase llegar éste, y ábrase la llave de vez en cuando para quitar el líquido que se deposita. Cuando ya no se produce agua y el tubo en *S* indica la falta de absorcion, desmóntese el aparato y séquese el producto á la sombra.

En el manantial conocido con el nombre de *Pocito de la Villa de Guadalupe*, se desprende bastante ácido carbónico, que se aprovecha para esta operacion, introduciendo allí un embudo de lata con tubo largo y encorvado, que va á ajustarse al aparato ya descrito; por el embudo se recoge el gas, que pasando por el tubo, va á sobresaturar los cristales de sosa.

Tambien se puede aprovechar para su preparacion el ácido carbónico que se desprende de otros manantiales que lo contengan, y el provenido de la fermentacion alcohólica en las fábricas de cerveza, aguardiente, etc.

De la misma manera podria obtenerse en gran cantidad el *bicarbonato de potasa*, colocando en el aparato mencionado, en lugar de diafragmas, platos sobrepuestos y separados unos de otros, conteniendo carbonato de potasa en solucion, marcando 28° á 30°.

ADULT. Puede estar mezclado el bicarbonato de sosa del comercio con carbonato neutro, sulfato de sosa ó cloruro de sodio; se reconoce su pureza por los mismos reactivos

que se descubre la del bicarbonato de potasa.

U. M. Antiácido, digestivo, diurético, anticalculoso, antigotoso. D. Al interior 2 á 8 gram.; al exterior en lociones, baños, etc.

INC. Los ácidos, sales metálicas y el agua caliente.

CIANURO FERROSO-FÉRRICO. Hidrocianato de fierro, Cianuro doble de fierro hidratado, Prusiato de fierro, Azul de Prusia ó de Berlin; Cyanure double de fer hydraté, Bleu de Prusse, Franc.; Ferrocianuret of iron, Pure Prussian blue, Ing.; *Cyanuretum ferroso-ferricum.*

C. FÍSIC. y Q. El comercial se presenta en fragmentos de un azul muy subido con reflejos tornasolados y quebradura cobriza (el preparado en pequeño para los usos farmacéuticos, en polvo y algo soluble en el agua); es inodoro, insípido, insoluble en el agua, en el alcohol, en el éter y en los ácidos diluidos; soluble en el ácido sulfúrico concentrado y en el ácido oxálico; el ácido nítrico humeante lo descompone; por el calórico tambien se descompone sin desprender vapores violáceos, y produce durante la descomposicion agua, carbonato ó hidrocianato de amoniaco, y deja fierro carburado por resíduo; la potasa y la sosa lo descomponen y se forma ferrocianuro de potasio; el óxido de mercurio hervido con él, produce cianuro de mercurio y se deposita óxido de fierro.

PREP. Dilúyase la solucion oficinal de percloruro de fierro en cuatro veces su volúmen de agua, y viértase sobre ella otra solucion concentrada y filtrada de cianuro amarillo de potasio y fierro, hasta que cese de producir precipitado; recójase éste sobre un filtro, lávese repetidas veces con agua destilada y séquese á la estufa.

En la industria se obtiene calcinando una mezcla de sangre, fierro y carbonato de potasa; descomponiendo los licores que da la masa tratada por el agua, por sulfato de fierro y alumbre; y lavando el precipitado varias veces al contacto del aire para que quede azul.

Se purifica el del comercio, para los usos medicinales, pulverizándolo y poniéndolo en contacto con ácido sulfúrico diluido, que disuelve la alúmina y el exceso de óxido de fierro que contiene; lavando el precipitado y secándolo.

ADULT. Por fraude le mezclan almidon, carbonato ó sulfato de cal ó de alúmina; tratado por agua caliente se pone mucilaginoso si contiene almidon; las otras sustancias se descubren por la calcinacion, que las deja por resíduo juntas con el óxido de fierro, y son así fáciles de estudiarse; el puro se disuelve enteramente en una solucion concentrada de ácido oxálico ó de tartrato de amoniaco.

U. M. Se ha empleado como alterante, tónico, febrífugo, antiepiléptico.—Desusado.

INC. Los álcalis, los óxidos alcalino-terrosos y el amoniaco.

CONTRAV. Aunque el cianuro ferroso-fér-

rico de por sí no es venenoso, puede serlo la tinta azul que con él se prepara, disolviéndolo á favor del ácido oxálico; pero entónces este ácido será la causa de los accidentes y deberán combatirse por el carbonato de cal.

CIANURO FERROSO-POTÁSICO. Protocianuro de potasio y de fierro, Ferrocianuro de potasio, Cianuro amarillo de potasa, Prusiato de potasa amarillo; Prusiate jaune de potasse, Fr.; Ferrocianide of potassium, Yellow prussiate of potash, Ing.; *Cyanuretum ferroso-potassicum.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, cristaliza en gruesos prismas de base cuadrada ó en tablas romboidales; es trasparente, de color amarillo limon, inodoro, y tiene un sabor ligeramente amargo; soluble en cuatro veces su peso de agua fria y en su peso de agua hirviendo; insoluble en el alcohol; por el calórico se efloresce, pierde su agua de cristalizacion y se pone blanco; calentado cuando está anhidro produce nitrógeno y queda una masa negra formada de cianuro de potasio y cuadricarburo de fierro; tratado por el ácido clorhídrico desprende ácido cianhídrico, que se reconoce, entre otras cosas, por su olor de almendras amargas; su solucion acuosa precipita las sales de protóxido de fierro en blanco, las persales de fierro en azul, las sales de cobre en moreno castaño, y las de zinc en blanco.

PREP. Se obtiene industrialmente, calcinando en grandes calderas de fierro las materias animales más nitrogenadas, y de preferencia la sangre desecada, mezcladas con carbonato de potasa y limadura de fierro; tratando el producto por el agua, filtrándolo, evaporándolo y purificándolo por nuevas cristalizaciones.

En las oficinas de farmacia se puede preparar hirviendo el azul de Prusia puro, en una solucion de potasa, hasta que desaparezca el color azul, y concentrando despues el licor para que cristalice.

ADULT. Por vicio de preparacion puede contener sulfato de potasa ó sulfuro de fierro; se descubre el primero por el precipitado blanco insoluble en el ácido nítrico concentrado y caliente, que produce con el cloruro de bario; si contiene sulfuro de fierro, su color es de un amarillo pardusco, y disuelto en el agua, queda el sulfuro por resíduo; éste desprende hidrógeno sulfurado por el ácido sulfúrico diluido.

U. M. Se le considera diurético, tanto como al nitrato de potasa. D. De 2 á 4 gram. para 1 litro de vehículo.

INC. Los del cianuro de potasio.

CIANURO DE MERCURIO. Cyanure de mercure, Fr.; Cyanuret of mercury, Prussiate of mercury, Ing.; *Cyanuretum hidrargyrycum.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas romboidales ó cuadrangulares cortados oblícuamente; es incoloro, inodoro, algo eflorescente al aire y tiene un sabor escíptico, metálico y desagradable; es soluble en el agua y en el alcohol; por la accion del fuego se ennegrece y se descompone sin dejar resíduo, produciendo cianógeno y mercurio que se volatilizan; por el ácido clorhídrico se descompone y desprende ácido cianhídrico; los ácidos sulfúrico y nítrico debilitados lo disuelven sin descomponerlo; el ácido sulfhídrico lo descompone y se obtiene ácido cianhídrico y sulfuro de mercurio; el nitrato de plata da con su solucion un precipitado blanco soluble en el ácido nítrico hirviendo y en un exceso de agua.

PREP.	Azul de Prusia puro.....	400
	Bióxido de mercurio.....	300
	Agua destilada.....	4000

Porfidícense las dos primeras sustancias, hiérvanse con 2,500 gram. del agua en una cápsula de porcelana, y cuando la mezcla adquiera un color moreno claro, decántese el líquido y sométase el resíduo por algunos instantes á la ebullicion en el resto del agua; reúnanse los licores, filtrense, evapórense hasta la película y abandónense en lugar fresco para que cristalicen; escúrranse en un embudo los cristales obtenidos y séquense entre hojas de papel de estraza.

ADULT. Puede el cianuro de mercurio contener cobre ó sulfato de potasa: calentando aquel se descompone, se volatilizan sus componentes, y quedan por resíduo los cuerpos extraños. La solucion del cianuro de mercurio, tratada por amoniaco, da coloracion azul si contiene cobre, y precipita en blanco por el cloruro de bario y en amarillo por el cloruro de platino, si tiene sulfato de potasa.

U. M. Alterante y veneno muy activo. D. Al interior 5 milígr. á 2 centígr. No se usa.

CONTRAV. Véase Bicloruro de mercurio y Ácido cianhídrico.

CIANURO DE POTASIO. Cianhidrato de potasa, Prusiato de potasa; Cyanure de potassium, Fran.; Cyanide of potassium, Cyanuret of potassium, Ing.; *Cyanuretum potassicum.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco, cristaliza en cubos, ó tiene la forma de una masa cristalina si ha sido fundido; inodoro cuando está seco, de olor de almendras amargas cuando absorbe el agua y el ácido carbónico del aire; su sabor es acre, amargo y alcalino; es deliquescente y muy soluble en el agua; casi insoluble en el alcohol anhidro; se disuelve más ó ménos en el hidratado segun la cantidad de agua que contiene; por el calórico se funde sin descomponerse, pero al calor blanco desprende nitrógeno y deja un resíduo de carburo de potasio; los ácidos, aun los débiles, lo descomponen con desprendimiento de ácido cianhídrico; su solucion acuosa precipita en blanco por el nitrato de plata, cuyo precipitado es soluble en el ácido nítrico hirviendo.

PREP. Se prepara industrialmente, descomponiendo por medio del calórico el ferrocianuro de potasio, en grandes crisoles de barro, cubiertos, hasta que la masa esté fundida, separando el carburo de fierro forma-

do, por medio de una tela metálica y recibiendo el cianuro fundido en un segundo crisol ú otra vasija de barro calentados en un horno. Despues del enfriamiento, han de separarse las impurezas que están en el fondo.

Se puede obtener muy puro fácilmente y en las cantidades que se necesiten, por el procedimiento siguiente:

Ferrocianuro de potasio	100
Ácido sulfúrico	50
Agua destilada	70

Introdúzcase el ferrocianuro en un matraz colocado en B. de arena; viértase en él, cuando esté fria, la mezcla del ácido y el agua y agítese. Adáptese despues al cuello del matraz un tubo encorvado y de 20 centím. de largo; ajústese á este tubo otro de 40 centím. y de un diámetro mucho mayor, puesto sobre una parrilla y lleno de cloruro de calcio fundido; termínese el aparato con un tubo curvo en ángulo recto, que sumerja en un frasco que contenga una solucion de 40 gram. de potasa cáustica en 100 de alcohol á 95°; caliéntese el matraz; rodéese el frasco recipiente con nieve ó con una mezcla frigorífica, y caliéntese con algunas brasas el tubo que contiene el cloruro de calcio, para volatilizar el ácido cianhídrico que allí se condense; cuando haya terminado la operacion, viértase sobre un lienzo la masa cristalina que se ha depositado en el frasco, exprímase y séquese prontamente en una cápsula calentada con algunos carbones ardiendo, y guárdese en seguida en pomos herméticamente cerrados.

El líquido alcohólico en que se ha depositado el cianuro, evaporado hasta la sequedad, produce cierta cantidad de cianuro de potasio, que se lava con alcohol á 95° y se seca; pero como es ménos puro, puede reservarse para otros usos.

ADULT. Puede estar alterado por haberse carbonatado debido á su exposicion al aire, y en este caso hace efervescencia con los ácidos diluidos: el del comercio generalmente contiene carbonato, formiato, cianato y sulfato de potasa, cloruro, ferrocianuro, sulfuro y sulfocianuro de potasio; si contiene carbonato hace efervescencia con los ácidos débiles; si formiato, calentando al rojo se pone negro; si sulfato, su solucion acidulada con ácido clorhídrico dará precipitado blanco insoluble en los ácidos, con el cloruro de bario; si cianato, su solucion en alcohol á 84° hará efervescencia con el ácido clorhídrico; si cloruro, calcinado con un poco de nitrato de amoniaco y tres veces su peso de carbonato de la misma base, el residuo disuelto y acidulado con ácido nítrico, dará con el nitrato de plata precipitado blanco soluble en el amoniaco; si ferrocianuro, en la solucion se formará precipitado azul con una persal de fierro; si sulfuro, se formará en la solucion precipitado moreno con el acetato de plomo; si sulfocianuro, la solucion tomará un color rojo con el percloruro de fierro.

Si se quiere determinar aproximadamente la cantidad de cianuro que contiene el del comercio, se hace una solucion de 0,50 de éste en 50 gram. de agua destilada; se añade un decílitro de agua saturada de ácido carbónico, y se agrega más agua para completar un litro; se pone gota á gota á esta solucion, otra de 0,97 de yodo en 24 gram. de alcohol, hasta que la coloracion amarilla producida por el yodo no persista. Si se ha empleado toda la solucion yódica, el cianuro es puro; si la coloracion amarilla ha persistido ántes que todo el yodo se haya puesto, la cantidad que queda de éste, indica la proporcion de la impureza, porque la riqueza del cianuro es directamente proporcional á la cantidad de tintura de yodo empleada.

U. M. Sedativo, calmante. D. Al interior de 1 á 5 centígr., con prudencia; al exterior en solucion, 30 centígr. para 30 gram. de agua; en pomada 50 centígr. á 1 y 2 gram. para 30 gram. de manteca.

INC. Todos los ácidos, aun los más débiles, la mayor parte de las sales metálicas, y principalmente las de mercurio.

CONTRAV. (V. Ácido cianhídrico.)

CIANURO DE ZINC. Cyanure de zinc, Franc.; Cyanuret of zinc, Ing.; *Cyanuretum zincicum.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo blanco, inodoro, insípido, insoluble en el agua, soluble en el amoniaco; tratado con los ácidos enérgicos produce vapores de ácido cianhídrico, y se disuelve, dando entónces con el sulfhidrato de amoniaco ó la potasa, un precipitado blanco soluble en un exceso de este último reactivo, y amarillo naranjado con el ferricianuro de potasio.

PREP.	Sulfato de zinc puro	10
	Cianuro de potasio y agua destilada	c. b.

Disuélvanse el sulfato de zinc y el cianuro de potasio separadamente en agua destilada; viértase la solucion del cianuro poco á poco y moviendo constantemente, sobre la del sulfato, hasta que no se produzca precipitado; déjese reposar éste; decántese; lávese repetidas veces por decantacion con agua destilada hirviendo; échese sobre un filtro para que escurra; sepárese de éste y póngase en un plato al calor suave de una estufa para que se seque.

U. M. Calmante, antiespasmódico. D. Al interior de 1 á 5 centígr. progresivamente hasta 20 centígr.; al exterior de 50 centígr. á 1 gram. para 30 gram. de manteca.

INC. Los ácidos.

CONTRAV. Los del ácido cianhídrico.

CINCONINA. Cinchonine, Fran.; Cinchonia, Ing.; *Cinchonina.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas cuadriláteros terminados por caras oblícuas, ó en agujas brillantes que refractan mucho la luz: estos cristales son anhidros; su sabor es de un amargo particular que no se percibe desde luego; es incolora, inodora, casi insoluble en 7000 partes de agua fria, soluble en 2500 partes de agua á 100°, totalmente solu-

ble en el alcohol hirviendo, del cual se deposita por el enfriamiento, quedando sólo un 3 por 100 en solucion; insoluble en la bencina, muy poco soluble en el éter, así como en los aceites fijos y volátiles; soluble en 40 partes de cloroformo; calentada con precaucion en vasija cerrada, se funde á 165°, y queda por el enfriamiento una masa cristalina; á temperatura mayor y sin el contacto del aire, se sublima y condensa en copos blancos en las paredes de la vasija, pero si se eleva más la temperatura ó se hace la operacion al contacto del aire, se carboniza y descompone enteramente.

PREP. Puede obtenerse directamente usando de la quina gris de Huanuco, que la contiene en mayor cantidad, por un procedimiento semejante al empleado para el sulfato de quinina. (V. esta palabra.)

Se extrae más generalmente de las aguas madres que quedan en la preparacion del sulfato de quinina, precipitándolas por amoniaco para descomponer el sulfato de cincoinina; disolviendo y cristalizando el precipitado repetidas veces en alcohol caliente, descolorando el licor con carbon animal lavado, y recogiendo y secando con papel de filtro los cristales que se producen por el enfriamiento.

U. M. D. ó INC. Como la quinina, aunque obra con más lentitud; produce irritacion en las vias digestivas.

CITRATO DE FIERRO AMONIACAL. Citrate de fer ammoniacale, Franc.; Citrate of iron and ammonia, Ing.; *Citras ammonicus-ferricus.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, en láminas micáceas, incristalizable, de un rojo granate; sabor algo estíptico y ferruginoso; insoluble en el alcohol, muy soluble en el agua; su solucion es de un rojo rubí; acidulada ésta con ácido clorhídrico da precipitado azul por el ferrocianuro de potasio; dicha solucion es descompuesta en caliente por la potasa y la sosa, precipitando sesquióxido de fierro y desprendiendo amoniaco.

PREP. Satúrese en caliente una solucion acuosa y concentrada de ácido cítrico, por hidrato de peróxido de fierro hasta que rehuse disolverlo; añádase amoniaco en cantidad suficiente hasta que el licor produzca un olor notable; filtrese, evapórese en B. M. hasta la consistencia de jarabe, y póngase á la estufa para secarlo á un suave calor sobre vasijas planas y extendidas, y á una temperatura que no pase de 40°; despues de esto consérvese en pomos tapados.

ADULT. Puede estar mezclado con tartrato de potasa y fierro, lo que se descubre por la calcinacion, pues dará olor particular de azúcar quemada, quedando por resíduo el sesquióxido de fierro mezclado á carbon y carbonato de potasa; tratando este resíduo por el agua caliente y filtrado el líquido, precipitará en amarillo por el cloruro de platino. Tambien puede descubrirse el ácido tártrico, añadiendo á una solucion del citrato adulterado, otra concentrada de carbonato de potasa, en cuyo caso se depositarán sobre las paredes de la probeta al cabo de algun rato, cristalitos de crémor; tratado el citrato puro de la misma manera, no se forman dichos cristales.

U. M. Tónico reconstituyente. D. Al interior de 10 centígr. á 2 grain.

INC. Los ácidos, los álcalis y los carbonatos alcalinos; el fosfato de sosa y las materias que contengan tanino.

CITRATO DE MAGNESIA SÓLIDO. Citrato de magnesia soluble; Citrate de magnésie solide, Franc.; Solid Citrate of Magnesia, Ing.; *Citras magnesicus solidus.*

C. FÍSIC. y Q. Se presenta en masas blancas, porosas y amorfas; es casi insípido; soluble en diez partes de agua, pero si se le ponen sólo dos, se hidrata y se hace insoluble; hervida la solucion acuosa se descompone en citrato ácido que queda disuelto y en citrato básico que se deposita; calentado á 210° se vuelve anhidro; precipita en blanco por los carbonatos alcalinos; no precipita en frio por los bicarbonatos; calentado al soplete con nitrato de cobalto, da un resíduo color de rosa.

PREP.	Ácido cítrico	100
	Carbonato de magnesia	64
	Agua destilada	10

Mézclese el agua al ácido y disuélvase en B. M.; agréguese por partes la magnesia; terminada la reaccion, hágase una mezcla perfecta y abandónese por 24 horas; séquese á una temperatura de 15° y guárdese en pomos tapados.

ADULT. El comercial suele estar mezclado con tartrato de magnesia ó con tartrato bórico-potásico; la solucion del puro, no precipita por otra concentrada de acetato ó nitrato de potasa, y calcinado, debe dejar por resíduo solamente magnesia, enteramente soluble en el ácido sulfúrico. Se descubre el tartrato de magnesia, por el precipitado cristalino que produce con la potasa y sus sales, y porque calcinado da olor de azúcar quemada; el crémor soluble se reconoce por el resíduo de carbonato de potasa y carbon que deja despues de la calcinacion, y por el precipitado amarillo que da la solucion de dicho resíduo con el cloruro de platino.

U. M. Purgante. D. 30 á 60 gram.

INC. Los álcalis y sus carbonatos, y los fosfatos solubles.

CITRATO DE QUININA. Citrate de quinine, Franc.; Citrate of quinia, Ing.; *Citras quinicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en pequeñas agujas sedosas y brillantes; es blanco, inodoro, de sabor amargo; es poco más soluble en el agua que el sulfato básico de quinina; su solucion es precipitada por la potasa, que en exceso, redisuelve el precipitado formado, quedando el líquido enteramente claro; lo cual no sucede con el tartrato de quinina que por fraude suelen mezclarle.

PREP.	Sulfato de quinina	100
	Agua destilada	3000

Disuélvase el sulfato en el agua calentada á 100°; precipítese la solucion por otra concentrada de citrato de sosa, recójase el precipitado, lávese, disuélvase en alcohol y abandónese á la evaporacion espontánea para que cristalice.

U. M., D. ó INC. (V. Quinina.)

CLORAL HIDRATADO. Hidrato de cloral, Cloral concreto, Aldeida triclorada, Tricloraldeida, Cloruro de aldeida, Hidruro de tricloracétilo; Chloral hidraté, Franc.; Hidrate of chloral, Ing.; *Hydras chloralis.*

C. FÍSIC. y Q. Es blanco, y su cristalizacion de forma romboidal ó en agujas prismáticas que ordinariamente irradian alrededor de un romboide; su olor es particular como de cloroformo y cloro á la vez, y su sabor es al principio dulce, despues acre, desagradable y picante en la garganta; es volátil y cubre de cristales las paredes internas del pomo que lo contiene; es muy higroscópico; se funde á 47°, hierve entre 97° y 98°. Soluble en cerca del cuarto de su peso de agua, se disuelve fácilmente en el alcohol, el éter el cloroformo, la bencina, el sulfuro de carbono y las grasas; su solucion acuosa se altera con mucha facilidad cubriéndose de moho con el tiempo; enrojece el papel de tornasol y no se enturbia por el nitrato de plata; reduce como el cloroformo y la glucosa, el licor de Fehling. Tratado por la potasa ó por un carbonato alcalino, se descompone en cloroformo y formiatos alcalinos.

PREP. Póngase en un frasco de dos bocas y suficiente capacidad, la mezcla usada para desprender cloro; adáptese á una de las bocas un tubo acodado que vaya á dar á otro frasco tambien de dos bocas y vacío; comuníquese éste con un tercero que contenga ácido sulfúrico concentrado; éste, con una probeta ó tubo horizontal lleno de cloruro de calcio seco y fundido, que á su vez comunique con otro cuarto frasco vacío; termínese el aparato con un matraz colocado en una hornilla y que contenga alcohol absoluto; en la boca del matraz se pone un tubo largo para que dé salida al gas ácido clorhídrico que se desprenda.

Hágase pasar sobre el alcohol una corriente rápida de cloro que al principio es convertido totalmente en ácido clorhídrico; luego que la conversion se determine, se colora el líquido en amarillo; caliéntese ligeramente para que se decolore; continúese elevando la temperatura del alcohol, y manténgase la corriente rápida de cloro hasta que el líquido casi hirviendo no obre ya sobre el cloro que lo atraviesa; mézclese el licor que queda en el matraz con dos ó tres veces su volúmen de ácido sulfúrico concentrado, y destílese con precaucion en una retorta; cuando ésta comienza á calentarse, el cloral se reune en la superficie del ácido con el aspecto de un aceite claro y muy fluido que se volatiliza rápidamente, suspendiéndose la operacion un poco ántes que la capa aceitosa haya desaparecido.

Póngase en un matraz el líquido que ha destilado; sumérjase un termómetro y hiérvase hasta que su punto de ebullicion llegue á 94° ó 95°; destílese el licor con ácido sulfúrico y sométase de nuevo á la ebullicion; colóquese despues en una retorta que contenga una poca de cal apagada y calcinada al rojo; destílese en baño de agua saturada de sal comun: el producto que se obtiene es el *cloral anhidro.*

El *cloral hidratado* se prepara añadiendo 12,25 partes de agua destilada, á 100 de cloral anhidro; hay elevacion de temperatura; por el enfriamiento se obtienen cristales que se purifican disolviéndolos en caliente en cloroformo; este vehículo los deposita cuando se enfria: se purifica tambien fundiéndolo en B. M. y destilándolo sobre carbonato de cal seco.

El *alcoholato de cloral* se obtiene añadiendo poco á poco 31,20 partes de alcohol absoluto á 106 partes de cloral anhidro.

Si en lugar de alcohol, se hace pasar la corriente de cloro sobre aldeida, se obtiene el *croton cloral ó cloral crotónico, ó hidruro triclorocrotonilo ó butilo-cloral.*

ADULT. Si el cloral no ha sido bien rectificado, puede contener cloro, ácido clorhídrico y compuestos clorados oleaginosos; el hidrato de cloral puro no debe dar precipitado por el nitrato de plata; su vapor no debe decolorar el papel de tornasol ni descomponer los yoduros, ó colorar en azul el papel almidonado y humedecido con solucion de ácido yódico: lo contrario indica la presencia de un exceso de cloro; el ácido clorhídrico se descubre, porque la solucion de cloral enrojece el tornasol, precipita por el nitrato de plata y produce humos blancos cuando se aproxima una varilla mojada en amoniaco; si agitado con ácido sulfúrico concentrado ó con una solucion alcalina se ennegrece, es porque contiene aceites clorados. Al hidrato de cloral del comercio suelen mezclarle alcoholato de cloral ó sustituirlo con él; se reconoce la mezcla, calentándolo en una cápsula de porcelana con una lámpara de alcohol; si se inflama, es porque contiene alcoholato; se reconoce si es sustituido por éste, porque destilado con una solucion de potasa, da, además del cloroformo, alcohol en la proporcion de 20 por 100; su punto de ebullicion es de 113°; el del cloral es entre 97° y 98°; no es higrométrico; se disuelve lentamente en el agua, y si se calienta se funde, tomando al principio el aspecto de aceite, y despues por la agitacion del líquido se disuelve; calentado sobre una lámina de platino, arde con llama algo fuliginosa; el hidrato de cloral se funde y se volatiliza sin arder.

U. M. Hipnótico, anestésico, anodino, antiespasmódico, antipútrido. D. Al interior de 1 á 4 gram.; al exterior en pomadas, glicerolados, etc., 3 gram. para 30.

INC. Los álcalis y sus carbonatos.

ANT. y CONTRAV. Extraerlo del estómago por medio de la bomba gástrica. Quizá seria conveniente despues, con la misma bomba,

introducir al estómago y dejar allí una solucion de bicarbonato de sosa, para que absorbiéndose vaya á descomponer el cloral en la sangre y éste sea eliminado más pronto.

CLORATO DE POTASA. Muriato oxigenado de potasa, Sal de Berthollet; Chlorate de potasse, Fran.; Chlorate of potassa, Ing.; *Chloras potassicus.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco, cristaliza en láminas romboidales frágiles y brillantes, ó en prismas oblongos, opacos y sin brillo; es inodoro, inalterable al aire seco, pero cuando está húmedo toma un color amarilloso; su sabor es fresco y algo picante; soluble en 15 partes de agua fria y en 2 de agua hirviendo; se funde á la temperatura de 400°; á temperatura mayor se descompone al principio en cloruro de potasio, perclorato de potasa y en oxígeno que se desprende; se funde sobre brasas y activa la combustion; detona con el azufre, con el fósforo y en general con las sustancias combustibles; el ácido sulfúrico lo descompone en frio y desprende vapores amarillo-verdosos de ácido hipoclórico.

PREP. El comercio lo proporciona puro con las dos cristalizaciones indicadas, y se prepara industrialmente por la reaccion en caliente de una solucion de cloruro de potasio sobre otra de hipoclorito de cal; por el enfriamiento cristaliza el clorato quedando en solucion cloruro de calcio, ó haciendo obrar el cloro sobre una mezcla de cloruro de potasio y de cal hidratada diluida en agua.

En las oficinas se puede preparar de la manera siguiente:

Potasa cáustica	49
Hidrato de cal	154

Disuélvase la potasa en la suficiente cantidad de agua para que marque 13° (1,110 densidad); añádase la cal; caliéntese la mezcla á la temperatura de 50° y hágase llegar una corriente de cloro hasta la completa saturacion; evapórese el producto casi á la sequedad, trátese repetidas veces por agua hirviendo, reúnanse los licores, filtrense y evapórense para que cristalicen.

ADULT. Por vicio de preparacion contiene el del comercio cloruros de potasio, sodio ó calcio: se purifica disolviéndolo en agua y cristalizándolo, por cuyo medio los cloruros quedan en las aguas madres. Se descubren, tratando éstas por el nitrato de plata, que dará un precipitado blanco, cuajado, insoluble en el ácido nítrico y soluble en el amoniaco; y por el oxalato de amoniaco, dará precipitado de oxalato de cal.

Por fraude lo mezclan con mica ó con nitrato de potasa: se descubre la primera, por su insolubilidad en el agua, y el segundo, poniendo una poca de la mezcla pulverizada sobre un papel y vertiendo sobre ella unas gotas de ácido sulfúrico, detona sin que se queme el papel, miéntras que el clorato puro en las mismas circunstancias lo carboniza. Se descubre tambien el nitro, mezclando al clorato que lo contiene una poca de agua y limadura de cobre en una probeta; vertiendo allí unas gotas de ácido sulfúrico y calentado ligeramente, se producen vapores rutilantes; si el clorato es puro, los vapores serán amarillosos.

U. M. Sedativo, contraestimulante, diurético, sialagogo, digestivo. D. Al interior de 1 á 4 gram.; al exterior de 3 á 10 gram. para 300 de vehículo.

INC. Los ácidos fuertes.

CLORATO DE SOSA. Chlorate de soude Fr.; Chlorate of soda, Ing.; *Chloras sodicus.*

C. FÍSIC. y Q. Sal blanca, cristalizable, soluble en tres partes de agua fria, más soluble en la caliente, soluble en el alcohol é insoluble en el éter.

PREP.	Bitartrato de sosa.*	612
	Clorato de potasa	680
	Agua	6400

Disuélvase el bitartrato de sosa en 5000 partes de agua hirviendo, y por separado el clorato de potasa en el resto del agua tambien hirviendo; mézclense las dos soluciones, y cuando se haya enfriado el licor, sepárese por filtracion el precipitado de crémor formado; evapórese el líquido filtrado y recójanse los cristales de clorato de sosa.

U. M. y D. Como el clorato de potasa.

CLORHIDRATO DE ESTRICNINA. Chlorhydrate de strychnine, Franc.; Chloride of strychnia, Ing.; *Chlorhydras strychnicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en agujas prismáticas agrupadas ó en pezoncitos; es incoloro, inodoro, de sabor muy amargo; es soluble en el agua y en el alcohol.

PREP. Se prepara como el sulfato, empleando el ácido clorhídrico en vez del sulfúrico.

U. M. y D. Como el sulfato.

INC. y CONTRAV. (V. Estricnina.)

CLORHIDRATO DE MORFINA. Chlorhydrate de morphine, Franc.; Hydrochlorate of morphia, Ing.; *Chlorhydras morphicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en agujas sedosas; es blanco, inodoro, de sabor amargo; soluble en 20 partes de agua fria y en ménos de su peso de agua hirviendo; soluble en el alcohol; su solucion da con el nitrato de plata, un precipitado blanco, en copos, insoluble en el ácido nítrico hirviendo y soluble en el amoniaco; para las reacciones de la base, véase *Morfina.*

PREP.	Morfina en polvo	10
	Ácido clorhídrico puro á 21°	5
	Agua destilada	50

Póngase el agua y el ácido en una cápsula de porcelana; caliéntese, y cuando el líquido esté en ebullicion agréguese poco á poco la morfina; cuando se haya disuelto, sepárese la cápsula de la lumbre y abandónese por doce horas; recójase la masa cris-

* El *bitartrato de sosa* se obtiene tratando en caliente una solucion de tartrato neutro de sosa por el ácido tártrico: se puede aprovechar el resíduo que queda en la preparacion de las aguas gaseosas, cuando se ha empleado para ellas el ácido tártrico y el bicarbonato de sosa.

talina que se ha formado; aprénsese colocándola entre una tela de tejido apretado, y concluyase la desecacion sobre papel de filtro, colocado en una estufa calentada á 35°.

U. M., D., INC. y CONTRAV. Como la morfina.

CLORHIDRATO DE PROPILAMINA. Clorhidrato de trimetilamina; Chlorhydrate de propylamine, Franc.; Muriate of propylamia, Ing.; *Chlorhydras propilamycus.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco, en pequeños fragmentos cristalinos; es delicuescente, soluble en el alcohol y en el agua; casi insoluble en el éter; su olor es semejante al de la solucion de propilamina; por el calor se sublima sin descomponerse.

PREP. Satúrese la propilamina con ácido clorhídrico diluido, agregando éste gota á gota hasta que el licor tenga una reaccion ligeramente ácida, y evapórese en B. M. hasta la sequedad.

Si se ha empleado para su preparacion la propilamina del comercio, es necesario purificar la sal obtenida, disolviéndola en alcohol absoluto; éste deja por resíduo el cloruro de amonio que se forma junto con el de propilamina; si se ha pesado la sal ántes y despues de esta operacion, se sabrá la cantidad de amoniaco que contiene la propilamina de que se ha hecho uso para obtener el clorhidrato.

U. M. Se ha empleado contra el reumatismo. D. Al interior de 25 centígr. á 1 gram. por dia, de una manera apropiada: hoy casi no se usa.

CLORHIDRATO BÁSICO DE QUININA. Chlorhydrate de quinine, Fran.; Chloride of quinia, Ing.; *Chlorhydras quinicus.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, blanco ó ligeramente nacarado; cristaliza en largos prismas brillantes; su sabor es amargo; es soluble en 18 veces su peso de agua fria y en 4 de agua hirviendo; el ácido clorhídrico lo trasforma en una materia de aspecto resinoso.

PREP.	Sulfato de quinina	100
	Cloruro de bario	30
	Agua destilada	500

Disuélvase el sulfato en 400 gram. del agua hirviendo y por separado el cloruro de bario en el resto del agua; mézclense las dos soluciones; sepárese y láveso el precipitado; evapórese el líquido filtrado en B. M.; cuando se perciba una película cristalina en su superficie, sepárese y abandónese en un lugar fresco para que cristalice; las aguas madres, decoloradas por carbon animal y evaporadas, producen nuevos cristales.

ADULT. Por vicio de preparacion puede contener cloruro de bario: puesto el clorhidrato sobre una lámina de platino, dejará un resíduo fijo que disuelto en agua y tratado por ácido sulfúrico, precipita sulfato de barita.

Para las falsificaciones véase sulfato de quinina.

U. M. y D. Los mismos que los de las sales de quinina. Ultimamente se ha querido dar la preferencia á esta sal sobre el sulfato, pero su empleo no se ha extendido.

CLORO. Ácido marino deflogisticado, Ácido muriático oxigenado; Chlore, Fr.; Chlorine, Ing.; *Chlorum.*

C. FÍSIC. y Q. Cuerpo gaseoso, amarillo verdoso, de olor sufocante particular, y de una densidad de 2,5. Se liquida á la temperatura de 12°5 y bajo una presion de cuatro atmósferas. Un litro de agua á + 8° disuelve 3 litros 7 décimos bajo la presion de 76 centésimos: la solubilidad decrece arriba ó abajo de esta temperatura: tiene grande afinidad con el hidrógeno y destruye los colores vegetales. La facilidad con que se combina al mercurio, hace imposible recogerlo al través de éste: da un precipitado blanco característico con una solucion de nitrato de plata. (V. Cloruros.)

En medicina se usa casi siempre al estado de solucion acuosa, llamada *Agua clorada, Chlorum aqua solutum.* Eau chlorée, Franc.; Chlorine Water, Ing.

PREP.	Bióxido de manganeso	250
	Ácido clorhídrico á 1,17	1000

Se dispone el aparato y se procede como para el ácido clorhídrico, con la diferencia de que los frascos de Woulf se llenarán hasta sus tres cuartas partes de agua destilada, procurando que la temperatura se acerque en lo posible á + 8°, y que el brazo del último tubo se sumerja en una probeta que contenga lechada de cal.

Para usos externos se puede obtener de pronto el agua clorada, empleando el procedimiento siguiente de la Farmacopea de Edimburgo:

Cloruro de sodio	15
Ácido sulfúrico	30
Bióxido de plomo	40
Agua destilada	960

Tritúrense el cloruro y el bióxido; póngase la mezcla en un frasco esmerilado que contenga el agua y el ácido, y agítese hasta que desaparezca el color rojo del bióxido; al cabo de poco tiempo la reaccion es completa; el cloro queda disuelto en el agua, y se forma un depósito del que se separa aquella por decantacion.

La solucion de cloro debe conservarse en frascos bien tapados, en lugar fresco y al abrigo de la luz.

U. M. Al interior es alterante, y en inspiraciones excitante, pero su uso es peligroso. Al exterior es un buen desinfectante. D. Al interior se emplea el agua clorada á la dósis de 1 á 2 gram. en suficiente cantidad de agua.

INC. El nitrato de plata y todas las sustancias fácilmente atacables por el cloro, entre ellas las materias orgánicas.

CONTRAV. Lo son del cloro gaseoso, el gas amoniaco respirado con precaucion, los vapores de alcohol ó de éter; y para la solucion de cloro, el agua albuminosa tomada en gran cantidad.

CLOROFORMO. Cloruro de metila bielo-

rado, Carburo de cloro, Percloruro de fórmila, Éter metilclorhídrico bicloruro; Chloroforme, Fr.; Chloroform, Ing.; *Chloroformum.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido incoloro; su densidad es de 1,48 á + 18°; de olor particular, saber picante y azucarado; hierve á 61°, á la presion de 76 centím.; es poco inflamable, pero arde con llama verde si se le pone una mecha empapada en alcohol; es soluble en 100 veces su peso de agua; se mezcla en todas proporciones con el alcohol, el éter, los aceites fijos y volátiles; disuelve la mayor parte de las sustancias que disuelven el alcohol y el éter, y además la cera, la goma elástica y la gutaperca; bajo la influencia de una luz fuerte se descompone lentamente; desprende vapores ácidos y clorados que lo ponen amarillo, así como á los tapones de corcho con que se tapan los pomos que lo contienen.

PREP. Hipoclorito de cal á 90°..... 10
Agua..... 40
Cal recientemente apagada... 5
Alcohol á 90°..... 2

Diluidos el hipoclorito y el hidrato de cal en el agua, póngase la mezcla en el B. M. de un alambique, de manera que el todo ocupe la tercera parte de aquel; caliéntese á 40°; agrégnese el alcohol; móntese el alambique; enlódense las junturas y elévese prontamente la temperatura al principio y despues con precaucion hasta que la extremidad del cuello del capitel esté bien caliente, lo que se verifica cuando la temperatura de la mezcla ha llegado á 80°; quítese el fuego y déjese marchar la operacion por sí sola. Si la destilacion se detiene, caliéntese nuevamente el alambique hasta que el líquido que escurre no tenga sabor azucarado.

El producto obtenido se divide en dos capas; decántese la superior, y lávese la inferior compuesta en su mayor parte de cloroformo, con agua para quitarle el alcohol que contiene; para privarlo enteramente del alcohol, digiérase por algunas horas con el centésimo de su peso de ácido sulfúrico y agítese con frecuencia; ensáyese una parte del cloroformo que sobrenada, y si por una nueva adicion de ácido sulfúrico se ennegrece, añádase nueva cantidad de este ácido; decántese despues el cloroformo, mézclese con lejía de sosa de una densidad de 1,334 y agítese por 4 ó 5 dias: pasado este tiempo, añádase el 5 por 100 de aceite de ajonjolí y destílese en B. M. para obtener los nuevo décimos del cloroformo empleado, y consérvese al abrigo de la luz y en frascos chicos bien tapados.

ADULT. Por vicio de preparacion ó por fraude contiene el comercial, agua, alcohol, éter sulfúrico, éter clorhídrico, cloro, ácidos clorhídrico, hipocloroso, y cloroxicarbónico, aldeida, aceites hidrocarbonados, materias orgánicas y sustancias fijas. El agua se descubre por medio del cloruro de calcio fundido (V. Éter sulfúrico); el alcohol, mezclando el cloroformo con aceite de almendras dulces, que hará enturbiar la mezcla, quedando clara si no lo contiene, ó por la coloracion roja que toma agitado con anilina violeta; el éter sulfúrico lo hace inflamable sin necesidad de mecha; es ménos denso, y en contacto con el yodo, da un color vinoso, miéntras que el color es violáceo con el cloroformo puro; mezclándolo con agua y destilándolo, el éter clorhídrico saldrá en los primeros productos. Se reconocen en el cloroformo los productos clorados, por su olor característico y por el precipitado blanco que dan con el nitrato de plata. El cloroformo clorado destruye los colores vegetales; el que contiene ácido clorhídrico enrojece el papel de tornasol, y el que está mezclado al ácido hipocloroso, lo blanquea despues de haberlo enrojecido. La aldeida comunica al cloroformo la propiedad de reducir el hidrato de óxido de plata, y calentado el líquido con una poca de solucion de potasa, da coloracion morena; los aceites hidrocarbonados y las materias orgánicas ennegrecen al contacto del ácido sulfúrico concentrado, miéntras que el cloroformo puro no sufre alteracion por este ácido; las sustancias fijas quedan por resíduo en el B. M. del alambique, cuando se destila el cloroformo que las contiene; si haciendo pasar vapor de cloroformo sobre agua de barita se forma un precipitado blanco de carbonato de barita, es porque contiene ácido cloroxicarbónico.

U. M. Antiespasmódico, anestésico, revulsive y calmante. D. Al interior de 5 á 40 gotas, disuelto en alcohol; al exterior en fricciones, etc.

CONTRAV. Cuando ha sido ingerido en el estómago, hacer vomitar, ó mejor, extraerlo por medio de la bomba gástrica; estimulantes interior y exteriormente cuando se ha tomado por inhalacion; combatir el síncope por los medios adecuados.

CLORURO DE AMONIO. Clorhidrato de amoniaco, Muriato de amoniaco, Sal amoniaco; Chlorure d'ammonium, Sel ammoniac, Fran.; Chloride of ammonium, Muriate of ammonia, Ing.; *Chloruretum ammonicum.*

C. FÍSIC. y Q. Se presenta en panes semiesféricos, cóncavos por un lado, convexos por el otro y con un agujero en el centro; son blancos, medio trasparentes, de textura fibrosa, semejándose á las barbas de una pluma; puede tambien cristalizar en cubos ó en octaedros; es inodoro, de un sabor picante y algo urinoso, inalterable al aire; un poco flexible, dúctil, y se pulveriza con dificultad: se volatiliza enteramente por el calórico; es soluble en 3 partes de agua fria, en su peso de agua caliente, y en 8 partes de alcohol: mezclado con cal ó potasa, desprende amoniaco.

PREP. Se puede preparar directamente saturando el ácido clorhídrico por carbonato de amoniaco, filtrando y evaporando para que cristalice.

El comercio lo proporciona en abundancia, extraido de la descomposicion del sulfato de amoniaco por el cloruro de sodio; se distinguen dos clases: el *blanco* y el *bitumi-*

noso, que es más impuro y de color algo gris al interior y negruzco en la superficie. Para los usos medicinales, basta purificar el de la primera clase, reduciéndolo á pequeños pedazos, disolviéndolo en agua caliente, filtrándolo luego, y evaporando para que cristalice.

ADULT. La sal amoniaco del comercio puede contener sulfatos de amoniaco y de cal, cloruro de sodio, cobre ó fierro; es verdosa si contiene cobre, y amarillosa ó rojiza si tiene fierro. Se descubren además estos metales por el ferrocianuro de potasio, que dará precipitado moreno castaño, si hay cobre, y azul si hay fierro; el sulfato de amoniaco se demuestra tratando la solucion por cloruro de bario, que dará precipitado de sulfato de barita; el sulfato de cal y el cloruro de sodio quedan por resíduo cuando se sublima la sal que los contiene; se determina la naturaleza del resíduo por sus reactivos propios.

U. M. Sudorífico y resolutivo. D. Al interior de 1 á 6 gram. en un vehículo apropiado; al exterior de 30 á 60 gram. en 500.

INC. Los álcalis y tierras alcalinas.

CLORURO DE ANTIMONIO. Protocloruro de antimonio, Hidroclorato de antimonio, Manteca de antimonio; Chlorure d'antimoine, Beurre d'antimoine, Fran.; Chloride of antimony, Butter of antimony, Ing.; *Chloruretum stibicum.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco, algo trasparente, untuoso al tacto, deliquescente, muy cáustico; absorbe la humedad del aire y se convierte en un líquido denso; es fusible á 73° y cristaliza por el enfriamiento en prismas tetraedros; á mayor temperatura se volatiliza; es soluble en una pequeña cantidad de agua; pero si ésta es mayor que la estrictamente necesaria para disolverlo, se descompone, dando orígen á un oxicloruro insoluble que se deposita, y es conocido con los nombres de *polvo de Algaroth ó mercurio de vida:* este precipitado es soluble en el ácido tártrico.

PREP. Sulfuro de antimonio puro en polvo	300
Ácido clorhídrico á 22°	900

Póngase el sulfuro de antimonio en un matraz ó en una retorta tubulada y colóquese en baño de arena; añádase el ácido clorhídrico y favorézcase la reaccion por medio del calórico; cuando ya no se desprenda gas sulfhídrico, déjese enfriar el líquido, decántese en una cápsula de porcelana y concéntrese á un calor moderado y al aire libre, hasta que una pequeña cantidad puesta sobre una lámina de vidrio, se solidifique y cristalice por el enfriamiento. Introdúzcase entónces en una retorta de vidrio, á la que se añade una alargadera y un recipiente, y destílese casi hasta la sequedad; sepárese por decantacion de la masa cristalina recogida en el recipiente, la porcion líquida que tiene mezclada; fúndase la masa sólida y guárdese en pequeños bocales bien cerrados, engrasando el tapon para que no se adhiera. Si el cuello de la retorta se obstruye durante la operacion, porque se solidifique allí el cloruro de antimonio, basta pasar sobre aquel unos carbones ardiendo por el lugar donde se ha aglomerado.

U. M. Se emplea al exterior por su propiedad cáustica y corrosiva para destruir los tejidos, y particularmente contra algunas úlceras y las mordidas de perros rabiosos ó de víbora.

CONTRAV. Los de los ácidos corrosivos, el tanino, etc.

CLORURO DE BARIO. Hidroclorato de barita, Muriato de barita; Chlorure de baryum, Franc.; Chloride of baryum, Muriato of baryta, Ing.; *Chloruretum baryticum.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en tablas romboédricas cortadas por sus bordes ó en prismas alargados de cuatro caras; es blanco, inodoro, de sabor amargo, salado y desagradable; soluble en tres veces su peso de agua; muy poco soluble en el alcohol anhidro y algo más soluble en el hidratado; su solucion acuosa da un precipitado blanco, soluble en el amoniaco por el nitrato de plata; precipita tambien en blanco por el ácido sulfúrico y los sulfatos solubles; este precipitado es insoluble en los ácidos.

PREP. Carbonato de barita artificial	500
Ácido clorhídrico	500
Agua destilada	2000

Dilúyase el ácido en el agua y agréguese poco á poco el carbonato de barita; cuando cese la efervescencia, caliéntese un poco el líquido, filtrese y evapórese; recójanse despues los cristales que se producen por el enfriamiento.

ENSAYE. 100 partes de esta sal disuelta en agua destilada, no son enteramente precipitadas por 100 partes de sulfato de magnesia: su solucion no es precipitada ni por el amoniaco ni por el hidrógeno sulfurado. (Dorvault. Ensayo de los medicamentos.)

U. M. Alterante poco usado; venenoso. D. Al interior de 5 á 15 centígr. para 100 de agua destilada, gradualmente.

CONTRAV. El sulfato de sosa en solucion.

CLORURO DE CALCIO. Hidroclorato de cal, Muriato de cal; Chlorure de calcium, Muriate de chaux, Franc.; Chloride of calcium, Ing.; *Chloruretum calcicum.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas exagonales y estriados, terminados por pirámides muy agudas; atrae la humedad del aire y se liquida prontamente; es blanco, inodoro, de sabor amargo, acre y picante; es muy soluble en el agua, soluble en el alcohol; precipita en blanco por el nitrato de plata y por el oxalato de amoniaco.

PREP. Satúrese el ácido clorhídrico diluido en su peso de agua, con carbonato de cal; filtrese la solucion y evapórese hasta que marque 40° al areómetro; recójanse los cristales que se formen por el enfriamiento y consérvense en frascos bien tapados.

Evaporando la solucion ántes dicha hasta la sequedad, se obtiene el *cloruro de calcio seco;* poniendo éste en un crisol de barro,

elevando gradualmente la temperatura hasta el rojo y vaciándolo sobre una losa, se obtiene el *cloruro de calcio fundido*.

Se prepara tambien muy económicamente, tratando por agua hirviendo el resíduo de la preparacion del amoniaco, filtrando y evaporando.

ADULT. Por impureza del carbonato de cal empleado en su preparacion, puede contener fierro, cobre ó magnesia; acidulando la solucion de cloruro de calcio con ácido acético, y tratándola por el ferrocianuro de potasio, se descubre el fierro; por el amoniaco el cobre; la magnesia, añadiendo á la solucion de cloruro de calcio otra de sal amoniaco, y se procede de la manera siguiente: caliéntese la mezcla en B. M. y precipítese la cal por el oxalato de amoniaco; despues de frio el licor, filtrese para separar el oxalato de cal, y el líquido filtrado trátese por el fosfato de sosa, que producirá un precipitado de fosfato amoniaco-magnesiano.

U. M. Alterante, desusado en medicina.

INC. Los álcalis y sus carbonatos, los ácidos bórico, fosfórico y sulfúrico y las sales que con ellos se forman.

CLORURO FERROSO. Protocloruro de fierro; Chlorure ferreux, Franc.; *Chlorureum ferrosum*.

C. FÍSIC. y Q. Cuando está hidratado, cristaliza en prismas romboidales oblícuos de color verde, y contiene 4 equivalentes de agua que pierde por la accion del calórico, quedando anhidro; en este estado es blanco, volátil, muy soluble en el agua y en el alcohol; tiene las reacciones de las protosales de fierro.

PREP.	Alambre delgado	c. b.
	Ácido clorhídrico puro	100
	Agua destilada	200

Dilúyase el ácido en el agua, córtese el alambre en pequeños pedazos y póngase el todo en una cápsula de porcelana; sométase á un calor suave; hácia el fin de la operacion y cuando el líquido esté completamente saturado, no desprenda hidrógeno y tome una coloracion verdosa, filtrese y evapórese rápidamente; recójanse los cristales que se forman por el enfriamiento y guárdense en pomos chicos y bien tapados; es preferible para conservarlo mejor, secar completamente los cristales.

U. M. Reconstitutivo. La mejor preparacion que se ha puesto en boga, han sido las grajeas de Rabutean. D. de 4 á 6 y aun más.

CLORURO FÉRRICO. Percloruro de fierro, Deutocloruro de fierro, Muriato de fierro al máximo; Perchlorure de fer, Franc.; Perchlorido of iron, Ing.; *Chlorureum ferricum*.

C. FÍSIC. y Q. Se presenta en masas de color moreno rojizo, de aspecto cristalino, inodoro, de sabor estíptico y ferruginoso, muy deliquescente, soluble en el agua, en el alcohol y en el éter; cuando se volatiliza, se deposita bajo forma de láminas violáceas; su solucion acuosa tratada por el amoniaco

ó por la potasa, da precipitado rojizo de sesquióxido de fierro.

PREP. Disuélvase protocloruro de fierro cristalizado y recientemente preparado, en agua destilada hervida; colóquese la solucion, que debe tener una densidad de 1,10, en una serie de frascos del aparato de Woulf sumergidos en agua fria, y hágase pasar una corriente de cloro lavado, hasta que tratada una pequeña cantidad de líquido por ferricianuro de potasio, no precipite azul de Prusia; vacíese la solucion contenida en los frascos en una cápsula de porcelana, póngase en B. M. á una temperatura que no exceda de 50°, y agítese violentamente hasta que no desprenda cloro; si marcare al densímetro más de 1,26 ó 30° Bmé., añádase agua destilada; si la densidad fuere menor, evapórese hasta que tenga el grado requerido: se obtiene así la *solucion oficinal de sesquicloruro de fierro, cloruro de fierro hemostático, cloruro de fierro líquido ó licor de Pravaz*, cuya composicion es representada por:

Cloruro de fierro anhidro	26
Agua	74

Para obtener con prontitud soluciones á grados inferiores, se emplean las cantidades siguientes:

Solucion oficinal		Agua destilada		Dan una solucion
20 gram.	+	5 gram.	1,21 densid.	= 25° Bmé.
20 „	+	10 „	1,16 „	= 20° „
20 „	+	20 „	1,11 „	= 15° „
20 „	+	40 „	1,07 „	= 10° „

El *percloruro de fierro sólido* se prepara evaporando la solucion oficinal á un suave calor, hasta que adquiera la consistencia de miel espesa; se coloca despues la cápsula que la contenga sobre la cucúrbita de un alambique, cuidando de interponer un lienzo entre ésta y aquella, fijándola por medio de un alambre ó cuerda, ajustando un tubo largo de plomo ó de lata á la tubuladura de la cucúrbita, para que el vapor de agua que produce vaya léjos de la cápsula y no venga á descomponer el cloruro, poniendo el ácido clorhídrico en libertad y se regenere el óxido de fierro; déjese allí la cápsula hasta que separando una gota de su contenido, se solidifique rápidamente por el enfriamiento; guárdese despues en pomos chicos y bien tapados.

Disolviendo 100 gram. de este cloruro en 125 de agua destilada, se obtiene tambien una solucion á 30°; pero esta preparacion es poco estable y no se debe hacer sino al tiempo de usarla.

El *cloruro de fierro seco* se obtiene introduciendo el anterior en una retorta de barro que se calienta gradualmente hasta que no se produzcan vapores ácidos; se adapta entónces á su abertura un tapon que no ajuste completamente, y se activa el fuego hasta que el fondo de aquella se ponga rojo. Para recoger el percloruro de fierro que se ha sublimado, se rompe la retorta, se raspan sus

paredes y se guarda lo obtenido en pomos chicos y bien tapados.

U. M. Aunque tónico como todos los ferruginosos, no se usa más que por sus propiedades hemostática y astringente. D. Al interior de 5 gotas á 2 ó 4 gram. de la solucion oficinal; al exterior como tópico.

CLORURO DE MAGNESIO. Hidroclorato de magnesia, Clorhidrato de magnesia, Muriato de magnesia; Chlorure de magnésium, Franc.; Chloride of magnesium, Muriate of magnesia, Ing.; *Chloruretum magnesicum.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en agujas prismáticas; es blanco, inodoro, su sabor es picante y amargo; es muy deliquescente, soluble en el agua y en el alcohol. La potasa cáustica da con su solucion acuosa un precipitado gelatinoso y blanco, que se disuelve fácilmente en el clorhidrato de amoniaco; el amoniaco no precipita el cloruro de magnesio al estado de hidrato gelatinoso, sino parcialmente, pues la descomposicion se detiene en presencia de la sal amoniaco formada.

PREP. Satúrese el ácido clorhídrico diluido en dos veces su peso de agua, con hidrocarbonato de magnesia, de manera que haya un ligero exceso de éste; filtrese el licor, evapórese hasta que marque 40° y póngase en un bocal de vidrio para que cristalice.

U. M. Purgante desusado. D. 10 á 15 gram.

CLORURO MERCÚRICO. Bicloruro de mercurio, Deuto ó Perclorure de mercurio, Muriato oxigenado de mercurio, Sublimado corrosivo, Soliman; Deuto chlorure de mercure, Sublimé corrosif, Franc.; Perchlorido of mercury, Corrosive chloride of mercury, Ing.; *Chloruretum hydrargyricum, Bichloruretum hydrargyri.*

C. FÍSIC y Q. Se presenta generalmente en masas blancas, compactas, convexo-cóncavas, algo trasparentes en los bordes; exteriormente lustrosas y pulidas; interiormente rugosas y cubiertas de pequeños cristales comprimidos y confusos: su solucion en el agua cristaliza bajo las formas variadas de agujas en hacecillos, de cubos, de pirámides ó de prismas romboidales; por el aire pierde su trasparencia, quedando su superficie opaca y pulverulenta; por el calórico se volatiliza y esparce un humo blanco, espeso y picante; es inodoro, su sabor cáustico, metálico y desagradable; soluble en 16 partes de agua fria, en 3 de agua hirviendo, en 2 y media de alcohol y en 2 de éter; se aumenta su solubilidad en el agua, mezclándole sal amoniaco ó cualquier otro cloruro alcalino; las materias orgánicas lo reducen y convierten en protocloruro; con la albumina forma un compuesto insoluble en el agua y soluble en un exceso de albumina y en los cloruros alcalinos; tratado por el yoduro de potasio da precipitado rojo de bioyoduro de mercurio; por la potasa ó la sosa un precipitado amarillo rojizo; por el amoniaco un precipitado blanco de *cloramiduro de mercurio*, antiguamente llamado *oxicloruro amoniacal de mercurio*, conocido vulgarmente con los nombres de *Sal Alembroth insoluble* ó *Toalla de Vénus.*

PREP. Sulfato de bióxido de mercurio 500
Sal comun decrepitada 500
Peróxido de manganeso 50

Pulvérícense por separado cada una de las sustancias, mézclense exactamente y distribúyanse en matraces de vidrio de fondo plano; colóquense éstos en baño de arena y entiérrense hasta el cuello; pasados cuatro dias caliéntense lentamente, dejando los matraces destapados, y cuando ya no desprendan humedad, quíteseles parte de la arena para que sólo queden cubiertos hasta la mitad; póngase entónces sobre la boca de cada matraz una cápsula pequeña y aumentese el fuego; éste debe ser conducido regularmente subiendo ó moderando alternativamente la temperatura para que se sublime el bicloruro de mercurio formado, sin ser tan fuerte que alguna parte de él se disipe; pero si á pesar de las precauciones tomadas en la conduccion del calórico se nota que hay pérdida, quítese la arena que cubre los matraces. Cuando la volatilizacion del bicloruro ha terminado, actívese cuidadosamente el fuego para fundirlo y dar coherencia á los panes; cúbranse los matraces con arena caliente; déjense enfriar lentamente, y cuando estén bien frios, quiébrense y recójase el producto.

Se obtiene directamente disolviendo el mercurio en agua régia y cristalizando la solucion.

ADULT. Suelen mezclarle sal amoniaco, calomel, algunas otras sales y ácido arsenioso: las dos primeras sustancias y el ácido arsenioso quedan por resíduo tratando el bicloruro de mercurio por el éter; cuando dicho resíduo consiste en sal amoniaco, al tratarlo por la cal ó potasa desprende amoniaco; pero si consiste en calomel, entónces por el amoniaco líquido se pone gris; las sales fijas pueden descubrirse, porque sublimando el bicloruro de mercurio que las contiene, quedan por resíduo, y el ácido arsenioso por el olor de ajo característico que da sobre brasas.

U. M. Alterante, antiplástico, depurativo, antisifilítico, parasiticida, cáustico. D. Al interior de 5 milígr. á 2 centígr.; veneno corrosivo muy activo á las de 10 á 20 centígr. Para inyecciones subcutáneas. (V. esta palabra.)

INC. Los carbonatos alcalinos, los fosfatos solubles, el amoniaco, el fierro en limadura ó reducido por el hidrógeno, las soluciones albuminosas.

CONTRAV. El agua albuminosa, procurando inmediatamente despues el vómito para que no se disuelva por el exceso de albumina el albuminato formado; la leche en gran cantidad con la misma condicion de hacer vomitar despues; el persulfuro de fierro puro ó hidratado, en papilla (50 gram.); una mezcla de 2 de fierro porfidizado y 1 de zinc en polvo, ó el fierro reducido por el hidrógeno (10 gram.).

CLORURO DE MERCURIO PRECIPI-

CLO

TADO. Protocloruro de mercurio, Subcloruro de mercurio, Precipitado blanco; Precipité blanc, Fr.; Precipitated calomel, Ing.; *Chloruretum hydrargyrosum precipitatum.*

C. FÍSIC. y Q. Tiene los mismos caractéres físicos y la composicion química que el calomel al vapor; se diferencia en que está más dividido, no tiene aspecto cristalino, y se encuentra generalmente en forma de trociscos.

PREP.	Mercurio	500
	Ácido nítrico á 30°	750
	Ácido clorhídrico	c. b.

Disuélvase en frio el mercurio en el ácido nítrico, cuidando de agitar con frecuencia, y póngase en lugar fresco para que cristalice: pasados tres dias, sepárense del agua madre los cristales de protonitrato de mercurio formados; pónganse á escurrir en un embudo; pulvericense despues, y trátense con agua ligeramente acidulada con ácido nítrico; decántese la solucion, y el resíduo trátese repetidas veces de la misma manera hasta que se haya disuelto completamente; reúnanse los licores y precipítense por el ácido clorhídrico en ligero exceso; lávese el protocloruro obtenido, con agua destilada calentada á 40°, hasta que no acuse la presencia del bicloruro; trocísquese despues y séquese á la estufa.

ADULT. Las mismas que las del calomel.

U. M. Alterante mucho más activo que el calomel, y usado sólo en la medicina externa. D. En pomada 20 centígr. á 1 gram. para 30 de manteca ó de cerato.

CONTRAV. (V. Calomel.)

CLORURO MERCURIOSO. Protocloruro de mercurio, Muriato de mercurio, Mercurio dulce, Calomel, Calomelano, Panacea mercurial, Águila blanca, Dragon mitigado; Calomel, Mercure doux, Franc.; Subchlorido of mercury, Mild chloride of mercury, Ing.; *Chloruretum hydrargyrosum.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco, pulverulento, inodoro, insípido, inalterable al aire; expuesto por largo tiempo á la luz se amarillea al principio, ennegrece despues, y se cambia en bicloruro y en mercurio metálico; es insoluble en el agua, en el alcohol y en el éter; el cloro lo trasforma en bicloruro; los álcalis lo reducen y colorean en negro; sometido á la accion del fuego, se sublima y cristaliza en prismas tetraédricos terminados por pirámides de cuatro caras; calentado con ácido nítrico se trasforma en bicloruro y en nitrato de bióxido y se desprende gas bióxido de ázoe; tratado por una solucion de yoduro de potasio, se convierte en protoyoduro de mercurio ó en biyoduro si hay un exceso de aquella.

PREP.	Bicloruro de mercurio	400
	Mercurio metálico	300

Pulvericese el sublimado en un mortero de porcelana ó de madera, con una pequeña cantidad de agua para humedecerlo ligeramente; añádase el mercurio y tritúrese hasta que se extinga completamente; séquese la

CLO

mezcla á la estufa y llénese con ella hasta la mitad de un matraz de fondo plano, que se coloca en baño de arena, y sublímese á un calor suave el protocloruro de mercurio ántes formado; cuando esté frio el matraz, rómpase, sepárese el mercurio metálico que haya escapado á la reaccion, pulvericese lo demas, y lávese repetidas veces con agua hirviendo, hasta que las aguas de lavadura no precipiten por el hidrógeno sulfurado; el producto es lo que se llama *protocloruro de mercurio por sublimacion.*

El *protocloruro de mercurio al vapor* se prepara introduciendo el anterior en un tubo de barro de 50 á 60 centím. de largo y 10 de diámetro; se cubre el tubo de una capa arcillosa y se tapa exactamente una de sus aberturas; se coloca este tubo en un horno ovalado y de manera que sobresalga la extremidad abierta cerca de 4 centím. de las paredes del horno; se introduce ésta en una vasija grande de barro que sirve de recipiente, por una abertura circular, situada á los dos tercios de su altura y bastante ancha para que el tubo pueda entrar por frotamiento, fijándolo despues con lodo y de manera que no pase la pared interna de la vasija: para que no se caliente el recipiente, es necesario poner dos pantallas metálicas de intermedio.

Se cubre el recipiente con una tapa que tenga un agujero, para que dé salida al aire dilatado; se pega una faja de papel engrudado al derredor de la tapa, y se pone sobre el agujero una placa de vidrio, suelta.

Dispuesto de esta manera el aparato, se calienta el tubo á la temperatura del rojo sombrío, empezando por la parte más inmediata al recipiente, continuando poco á poco por toda su longitud, sin dejar enfriar las paredes primitivamente calentadas. Cuando se crea que la operacion puede estar terminada, se deja enfriar el tubo, se desmonta el aparato, se lava el calomel con agua hasta que ésta no tome color por el ácido sulfhídrico, y se termina la operacion lavándolo con alcohol.

ADULT. Por vicio de preparacion puede contener bicloruro de mercurio; para descubrirlo, se agita con éter, que disuelve á éste sin tocar el protocloruro; la solucion etérea obtenida, deja por la evaporacion espontánea un resíduo cristalino que, disuelto en agua, da las reacciones del bicloruro.

Por fraude le añaden al comercial carbonatos de cal ó de plomo, sulfatos de cal ó de barita, fosfato de cal, almidon ó goma; se descubren los carbonatos, si tratado por el ácido acético desprende ácido carbónico; cuando la solucion de aquellos precipita en blanco por el oxalato de amoniaco y en amarillo por el cromato de potasa, se demuestran la cal y el plomo; las otras sales que puede contener se descubren, porque calentándolo, se sublima y las deja por resíduo, pudiéndoseles reconocer por sus reactivos propios; haciéndolo hervir con agua, filtrando la solucion y tratándola por el yodo, se descubre el almidon; por último, la goma

se reconoce porque se disuelve en el agua y es precipitada por el alcohol.

U. M. Purgante y vermífugo; alterante: se usa solamente al interior el preparado al vapor, á la dósis de 50 centígr. á 1 gram., ó como alterante á la de 5 á 20 centígr., fraccionado en varias tomas al dia.

El preparado por precipitacion, siendo más activo, se emplea solamente al exterior.

INC. Los álcalis, los ácidos, los cloruros alcalinos, las almendras amargas y el laurel cerezo.

ANT. Hacer vomitar con la ipecacuana y purgar con el aceite de ricino.

CLORURO DE ORO. Percloruro de oro, Hidroclorato de oro, Muriato de oro; Chlorure d'or, Fr.; Chloride of gold, Ing.; *Chloruretum aurieum.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en agujas prismáticas cuadrangulares ó en octaedros truncados; es de color rojo subido; sabor estíptico, astringente y desagradable; aunque inalterable al contacto del aire seco, se liquida cuando se deja al aire húmedo; al calor se descompone, y segun la temperatura, pasa á sesquicloruro, protocloruro ú oro metálico, desprendiéndose cloro y ácido clorhídrico. Es soluble en el agua, á la que comunica un color amarillo subido; muy soluble tambien en el alcohol, pero mucho más en el éter, á tal punto que ésto lo separa del agua; por el sulfato de protóxido de fierro da precipitado de color moreno y aparecen á la superficie muy pequeñas partículas de oro; por el protocloruro de estaño da la *púrpura de Cassius*, más ó ménos subida, que se emplea en la industria para dar color á la porcelana y al vidrio, así como en la pintura.

PREP.	Oro puro laminado	100
	Ácido nítrico á 35°	100
	Ácido clorhídrico	300

Mézclense los ácidos y pónganse con el oro en un matraz de vidrio ó en una cápsula de porcelana cubierta con una lámina de vidrio; favorézcase la disolucion por un suave calor, y cuando el metal haya desaparecido, evapórese el líquido en baño de arena hasta que una pequeña cantidad, tomada con una varilla de vidrio, se solidifique al aire; abandónese en un lugar seco para que cristalice ó déjese la cápsula en el fuego hasta que comience á desprenderse cloro; sepárese entónces, para que enfriándose, se convierta el cloruro en una masa sólida y cristalina, y guárdese inmediatamente en pomos pequeños y bien tapados.

ADULT. Por fraude le mezclan cloruro de sodio ó de potasio, ó el sulfato de potasa; calcinando el cloruro de oro para descomponerlo, quedan por resíduo las sales extrañas que contiene y el oro metálico; lavado dicho resíduo con agua caliente, se disuelven las sales extrañas, que se descubren por sus reactivos. Si el cloruro de oro es puro, 100 gram. deben producir 65,18 gram. de oro.

U. M. Alterante. D. Al interior 2 milígr. á 6 milígr., poco usado.

INC. Los álcalis, los jugos vegetales ácidos, gomosos, azucarados, extractivos, etc.; las protosales de fierro y de estaño.

CLORURO DE ORO Y SODIO. Muriato de oro y de sosa, Cloroaurato de sosa, Cloruro aurico-sódico; Chlorure d'or et de sodium, Franc.; Chloride of gold and sodium, Ing.; *Chloruretum aurico-sodicum.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, de color amarillo naranjado; cristaliza en largos prismas de cuatro caras; es inalterable al aire y soluble en el agua; es reductible por las materias orgánicas; contiene en 100 partes, 48,75 de oro y 14,08 de cloruro de sodio.

PREP.	Oro puro laminado	100
	Ácido nítrico á 35°	100
	Ácido clorhídrico	300
	Cloruro de sodio	30

Disuélvase el oro en la mezcla de los ácidos; concéntrese el licor en B. M. hasta la consistencia de jarabe, para expulsar el exceso de ácido; dilúyase el líquido en su volúmen de agua; disuélvase allí el cloruro de sodio; concéntrese hasta la sequedad ó solamente hasta la película, si se desea obtener cristalizado, y conservese en pomos bien tapados.

U. M., D. é INC. Como el cloruro de oro, y dándole la preferencia sobre éste en los usos medicinales.

CLORURO DE POTASIO. Hidroclorato de potasa, Muriato de potasa, Sal febrífuga de Sylvio; Chlorure de potassium, Fran.; Chloride of potassium, Ing.; *Chloruretum potassicum.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en cubos ó en prismas de cuatro caras; es blanco, inodoro, su sabor ligeramente amargo y salado; soluble en tres partes de agua fria y en dos de agua hirviendo, pero poco soluble en el alcohol; su solucion acuosa precipita en blanco por el nitrato de plata y en amarillo por el cloruro de platino.

PREP. Disuélvase el carbonato de potasa puro en agua destilada; filtrese la solucion y satúrese por ácido clorhídrico; concéntrese hasta que marque 30° y déjese en lugar fresco para que cristalice.

U. M. Estimulante sudorífico y febrífugo, desusado en medicina. D. Al interior de 1 á 4 gram.

CLORURO DE SODIO. Hidroclorato de sosa, Clorhidrato de sosa, Muriato de sosa, Sal comun, Sal gema, Sal de la mar, Sal de cocina; Chlorure de sodium, Sel gemme, Fr.; Chloride of sodium, Common salt, Ing.; *Chloruretum sodicum.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en cubos; es blanco, inodoro, de sabor fresco, salado y agradable; es inalterable al aire seco; arrojado sobre brasas decrepita por el agua de interposicion, que al evaporarse separa bruscamente las hojas de los cristales; es muy soluble en el agua, que disuelve casi la misma cantidad en frio que en caliente; es algo soluble en el alcohol hidratado, pero no lo es

en el alcohol anhidro: tratado por el ácido sulfúrico, produce vapores blancos de ácido clorhídrico; mezclado con bióxido de manganeso y tratado por el mismo ácido sulfúrico, desprende cloro.

PREP. No se prepara en las oficinas de farmacia, pues el comercio lo proporciona en abundancia extraido de diversas salinas que hay en distintos puntos de la República, y se distinguen varias clases por su procedencia. La más apreciada es la llamada *de Colima* por ser ménos impura, de granos grandes, trasparentes, sabor francamente salado y que deja poco resíduo cuando se disuelve en agua. La *de San Luis* es una mezcla de cloruro de sodio y de sulfato de sosa; es eflorescente, su sabor no es francamente salado y es ménos agradable al gusto; se pueden distinguir fácilmente en ella los cristales de sulfato de sosa aun á la simple vista; además, disuelta y tratada por cloruro de bario, da un precipitado de sulfato de barita. La sal llamada *de tierra*, que traen de las inmediaciones de la capital, está en granos pequeños, de color gris algo ocroso, delicuescente y de sabor un poco amargo; contiene principalmente proporciones variables de cloruros de calcio y magnesio, sulfato de cal, nitrato de potasa, fierro, sílice, alúmina y materias orgánicas, por lo que no debe emplearse para las preparaciones farmacéuticas. Las personas dedicadas á extraerla, lo hacen por lixiviacion, usando un método semejante al descrito en el artículo «Nitrato de potasa.» (Véanse estas palabras.)

Se purifica la sal del comercio disolviéndola en cuatro veces su peso de agua, añadiendo al licor filtrado una solucion de carbonato de sosa, hasta que deje de producir precipitado; separando éste, evaporando el líquido y recogiendo con una cuchara de plata ó de porcelana los cristales que se formen por la evaporacion; lávense éstos en seguida con una pequeña cantidad de agua destilada y guárdense despues de secados.

ADULT. Por lo general no adulteran intencionalmente la sal, pero la expenden impura, conteniendo por lo comun las sales extrañas de que se ha hecho mencion. La impura, disuelta en agua, dejará por resíduo las tierras y el sulfato de cal, miéntras que las otras sales se descubrirán fácilmente por sus reactivos.

U. M. Estimulante, anticongestivo, purgante, revulsivo, fundente. Muy poco se emplea al interior y exteriormente en baños.

U. E. Como condimento.

CLORURO DE ZINC. Muriato de zinc, Manteca de zinc; Chlorure de zinc, Beurre de zinc, Franc.; Chloride of zinc, Butter of zinc, Ing.; *Chlorurctum zincicum.*

C. FÍSIC. y Q. Es blanco, en masas amorfas ó granulado, algunas veces en tablas trasparentes; tiene un sabor cáustico y estíptico; es muy delicuescente; soluble en el agua, en el alcohol y en el éter; se funde á 100°, queda anhidro á 250°, y al calor rojo se volatiliza; por el nitrato de plata precipita en blanco; con la potasa ó el amoniaco tambien produce un precipitado blanco soluble en un exceso del reactivo; además, precipita en amarillo naranjado por el ferricianuro de potasio.

PREP. Cuando se tiene zinc puro, basta para preparar el cloruro de zinc, disolverlo en ácido clorhídrico diluido, filtrarlo y evaporarlo hasta la sequedad, ó fundirlo para darle la forma de placas, que se conservan en pequeños pomos bocales bien tapados.

Mas si para su preparacion se emplea el zinc del comercio, que contiene habitualmente fierro, disuélvase en ácido clorhídrico diluido en dos veces su peso de agua; cuando cese el desprendimiento de hidrógeno introdúzcase el licor decantado en un pomo largo de boca ancha; hágase atravesar por una corriente de cloro, cuidando de agitar con frecuencia el líquido; cuando todo el cloruro ferroso se haya convertido en cloruro férrico, vacíese en una cápsula, caliéntese para desprender el exceso de cloro y añádase por pequeñas fracciones un poco de óxido de zinc equivalente á una centésima parte del peso del zinc primitivamente empleado. El cloro del cloruro férrico se combina al zinc, y el fierro puesto en libertad y peroxidado se deposita completamente: filtrese el licor al través de amianto y evapórese hasta la sequedad, ó redúzcase á placas como se dijo ántes.

ADULT. El comercial puede contener fierro, cloruro de calcio ó sulfato de zinc; el fierro se descubre, si tratando una solucion acuosa de cloruro de zinc con ferrocianuro de potasio, produce un precipitado azuloso; la misma solucion acidulada, tratada por el oxalato de amoniaco, demuestra el cloruro de calcio, y por el cloruro de bario, el sulfato de zinc.

U. M. Desusado al interior, cáustico al exterior.

U. IND. Su solucion á 36°B$^{mé.}$, sirve para inyectar y conservar los cadáveres; he aquí su preparacion:

Cloruro de zinc fundido	100
Agua destilada	200

Disuélvase poco á poco, y para disolver el óxido de zinc que contiene siempre el cloruro anhidro fundido, agréguese la cantidad estrictamente necesaria de ácido clorhídrico concentrado (cosa de 3 gramos). Consérvese en frascos bien tapados. Este líquido marca 1.33 al densímetro (36° B$^{mé.}$).

CONRAV. La magnesia calcinada.

CODEINA. Codéine, Franc.; Codeia, Ing.; *Codeina.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en octaedros rectangulares si es anhidra, y en prismas romboidales si está hidratada, que contienen el 6 por 100 de agua; es blanca, inodora, soluble en 80 partes de agua fria y en 17 de este líquido hirviendo; si hay exceso de codeina no disuelta, se deshidrata, entra en fusion y forma una especie de capa aceitosa en el fondo de la vasija; es tambien soluble en el alcohol, en el éter, el cloroformo, la ben-

cina y el amoniaco; insoluble en la potasa y en la sosa cáusticas; á la temperatura de 150° se funde y pierde su agua de cristalizacion; á temperatura mayor se descompone. No enrojece por el ácido nítrico, pero si está concentrado, la destruye; el diluido la trasforma en nitrocodeina; si disuelta en ácido sulfúrico concentrado se pone á la solucion unas gotas de ácido nítrico, se colora en moreno que pasa al gris y desaparece la coloracion despues de 24 horas. Las sales que forma con los ácidos se distinguen de las de morfina, tanto por su cristalizacion que es más gruesa, cuanto porque los álcalis no redisuelven el precipitado que forman.

PREP. Tómese la solucion de la que se ha precipitado la morfina por el amoniaco (V. Morfina); concéntrese en B. M. hasta la consistencia de jarabe y abandónese por algunos dias; se formará entónces una masa cristalina de clorhidrato de codeina y de amoniaco, la que disuelta en el agua hirviendo deja por el enfriamiento una mezcla de cristales de clorhidrato de codeina y un poco del de morfina. Tritúrense aquellos con una solucion que contenga el 20 por 100 de potasa cáustica; esta solucion disuelve la morfina y precipita la codeina bajo la forma de una masa viscosa, que absorbe poco á poco el agua y se hace pulverulenta; sepáreso esto precipitado, lávese con agua fria, séquese y disuélvase despues en éter sulfúrico; filtrese, añádase una pequeña cantidad de agua al producto, abandónese á la evaporacion espontánea, y recójanse los cristales que se formen.

ADULT. Suelen sustituirle la morfina ó mezclarla con ella; tambien le mezclan sulfatos de magnesia y de potasa, así como azúcar; la morfina se descubre por sus reacciones especiales (V. Morfina); las sales minerales quedan despues de la incineracion y se demuestran por sus reactivos; y el azúcar, tanto por la coloracion morena ó negra que da la codeina que la contiene cuando se trata por el ácido sulfúrico, como por su insolubilidad en el éter.

U. M. Hipnótica, anodina, sedativa. D. Al interior de 1 á 5 centígr.

INC. y CONTRAV. Los de la morfina.

CONICINA. Cicutina, Conina, Coneina; Conicine, Franc.; Conia, Ing.; *Conicina.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido volátil, de aspecto aceitoso; incoloro ó ligeramente amarillo y trasparente; hierve á 212°; olor penetrante y amoniacal semejante al de la cicuta y que produce lagrimeo; su sabor es muy acre; al contacto del aire toma color moreno y se resinifica; soluble en 100 veces su peso de agua, más soluble en el alcohol, el éter, la bencina, el cloroformo, el petróleo, los aceites fijos y volátiles; su solucion es muy alcalina; esparce vapores blancos cuando se le aproxima una varilla de vidrio mojada en ácido clorhídrico; este ácido la colora en púrpura que pasa al índigo; el ácido nítrico la disuelve prontamente y la colora en rojo; el yodo produce en ella un precipitado blanco, que pasa al color de oliva y con brillo metálico, si el yodo está en exceso; decolora la solucion de permanganato de potasa.

PREP. Machacados los frutos de la cicuta oficinal, póngase en un alambique con solucion de potasa y destílese hasta que el licor no salga alcalino ni tenga olor de cicuta; en el recipiente que debe estar bien enfriado, se obtiene un aceite volátil neutro, mucho amoniaco y conicina. Satúrese el licor destilado con ácido sulfúrico diluido y sepárese el aceite; concéntrese la solucion á calor suave, hasta la consistencia de jarabe; trátese este resíduo por una mezcla de una parte de éter y dos de alcohol para disolver el sulfato de conicina, y sepárese por filtracion el sulfato de amoniaco formado. Evapórese y mézclese al resíduo la mitad de su peso de solucion concentrada de potasa cáustica; destílese la mezcla en una retorta calentada en baño de cloruro de calcio, enfriando el recipiente por medio de un chorro de agua; póngase el líquido destilado en contacto con cloruro de calcio para que le absorba el agua y destílese otra vez en el vacío.

U. M. Narcótica, muy venenosa y poco usada. D. ½ milígr., que puede aumentarse hasta 1 ó 2 milígr. con mucha prudencia.

INC. y CONTRAV. El tanino, la solucion yodurada de Bouchardat (V. Atropina). Los ácidos activan su accion.

CREOSOTA ó CREOSOTE. Créosote, Fr.; Creasote, Creasotum, Ing.; *Kreosotum.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido incoloro, trasparente, oleaginoso, graso al tacto, de una densidad de 1,037; se colora al contacto del aire y de la luz; hierve á 203° á la presion de 0,76; su olor es particular y semejante al de la carne ahumada; su sabor quemante y cáustico; es soluble en 100 partes de agua; soluble en el alcohol, el éter, el ácido acético y los aceites volátiles; disuelve las resinas, las grasas, el alcanfor, el yodo, el azufre y el fósforo. Es neutra al papel de tornasol; coagula la albumina y conserva las materias orgánicas; con el ácido sulfúrico toma al principio coloracion roja que pasa á púrpura y luego á morena.

PREP. En una retorta de fierro ó de barro, póngase alquitran de madera y que éste ocupe á lo más la mitad; colóquese en horno de reverbero; adáptese á su cuello una alargadera y á ésta un recipiente; destílese á fuego suave hasta que ya no se desprendan vapores blancos y sólo quede en la retorta un resíduo de consistencia de brea; el licor condensado en el recipiente, está formado de aceite y agua ácida; sepárese ésta, destílese el aceite y del producto destilado recójanse las partes más pesadas que el agua; lávense con solucion de carbonato de sosa; rectifíquense en una retorta de vidrio; sepárense los aceites más ligeros que el agua, y el más pesado trátese por una solucion de potasa cáustica que disuelve la creosota con desprendimiento de calor; vacíese en una cápsula de porcelana la solucion alcalina que contiene la creosota; caliéntese gradualmen-

te hasta la ebullicion para oxidar una sustancia extraña que contiene; cuando se haya enfriado, trátese por ácido sulfúrico diluido que satura el álcali y deja la creosota en libertad; repítase varias veces el tratamiento por la potasa y por el ácido sulfúrico, y cuando la creosota se disuelva en la potasa sin dejar cuerpos oleosos y que no se ponga morena calentándola al aire, destílese y recójase la que hierve á 203°, desecándola sobre cloruro de calcio.

ADULT. Lo mezclan á la comercial, alcohol, aceites fijos y volátiles, picamara, eupiona, capnomora, ácido fénico, ó es sustituida por éste ó por la creosota obtenida del carbon de ulla; por mala preparacion puede contener una materia colorante morena. El alcohol disminuye la densidad de la creosota, lo cual se demuestra por medio del densímetro: la creosota que marca 6° al alcohómetro, es porque contiene el 71 por 100 de alcohol: cuando contiene un 40 por 100 se descubre, mezclando una parte con seis de aceite de almendras dulces, en cuyo caso queda opaca la mezcla; se le puede quitar el alcohol á la creosota adulterada, destilándola; en esta operacion pasará primero el alcohol. Los aceites fijos, los volátiles, la eupiona y capnomora, tambien disminuyen su densidad y se descubren, porque son insolubles en el ácido acético concentrado. En efecto, éste disuelve la creosota, quedando la solucion en el fondo y las materias extrañas en la superficie: el aceite fijo, además, produce una mancha persistente en el papel, despues que se ha calentado. La materia colorante morena y la picamara, aumentan por el contrario su densidad: la materia colorante se descubre, porque expuesta la creosota á los rayos solares se oscurece más; y la picamara, porque se precipita de la disolucion de la creosota en el ácido acético: el ácido fénico se descubre, porque mezclado con colodion se forma una masa gelatinosa; la misma mezcla con la creosota pura, queda trasparente: el ácido fénico, es soluble en la glicerina; la creosota es insoluble: la solucion de percloruro de fierro produce una coloracion azul verdosa con la creosota y morena con el ácido fénico: si en una solucion de percloruro de fierro que marque 10° B^mé.^, se añade amoniaco hasta que el precipitado sea persistente, se ponen allí los fenoles impuros del carbon de ulla, el licor toma un tinte azul ó violeta; con la creosota de la madera se colora en verde y despues en moreno.

U. M. Estimulante poco usado al interior; D. de 1 á 3 gotas, de una manera apropiada; exteriormente como parasiticida, desinfectante, antipútrido y contra la caries dentaria.

DEXTRINA. Dextrine, Franc.; Dextrin, Ing.; *Dextrina.*

C. FÍSIC. y Q. Se presenta bajo la forma de masas de aspecto gomoso, amorfas, trasparentes y quebradizas, ó en polvo blanco ó ligeramente amarillo; es inodora, casi insípida, soluble en el agua, cuya solucion queda viscosa; soluble en el alcohol débil, insoluble en el concentrado y en el éter; es inalterable al aire seco, pero si está húmedo, se pone ácida y se convierte en glucosa; el ácido nítrico la trasforma en ácido oxálico; no se colora en azul por el yodo y toma solamente un tinte purpurino.

PREP. Almidon..... 1000
Agua..... 300
Ácido nítrico..... 2

Mézclese el ácido al agua, añádase el almidon y fórmese una pasta que se hace secar al aire libre; extiéndase en capas delgadas y póngase por una hora en la estufa calentada á 120°.

Para purificarla, disuélvase en 5 partes de agua fria, filtrese la solucion y trátese por alcohol á 90°; la dextrina se precipita. Recójase, séquese y disuélvase nuevamente en agua, precipitándola otras dos veces por el alcohol para obtenerla pura; recójase el precipitado, séquese y consérvese para el uso.

La dextrina del comercio contiene generalmente proporciones variables de glucosa, lo que no tiene inconveniente en sus usos quirúrgicos, y se puede descubrir fácilmente disolviendo la dextrina en el agua, filtrando y tratando el licor filtrado por el alcohol: queda la glucosa disuelta, y se reconoce por el reactivo de Fehling.

U. M. En cirugía para preparar los aparatos inamovibles.

DIGITALINA. Digitaline, Fran.; Digitalin, Ing.; *Digitalina.*

La digitalina es cristalizada ó amorfa, segun el procedimiento que se ha empleado para su extraccion.

Digitalina cristalizada.— Se presenta en cristales incoloros, ligeros, formados de agujas prismáticas cortas y delicadas, agrupadas al derredor de un eje; su sabor es muy amargo y persistente, pero no se percibe sino despues de algun tiempo de tenerla en la boca; es apénas soluble en el agua, tanto fria como caliente; insoluble en el éter puro, en la bencina y en el sulfuro de carbono; muy poco soluble en el alcohol absoluto, pero se disuelve en 12 partes de alcohol á 90° frio y 6 del mismo hirviendo; el cloroformo es su mejor disolvente; á una temperatura de cerca de 100° presenta, segun Natiselle, propiedades eléctricas muy perceptibles; calentada al rojo sobre una lámina de platino, se funde al principio sin colorarse, pero despues se pone morena, se hincha, esparce abundantes vapores y desaparece sin dejar resíduo; tratada por el ácido clorhídrico concentrado, toma una coloracion verde esmeralda; con el ácido nítrico no se colora inmediatamante, pero despues toma una coloracion amarilla persistente que el agua no la destruye; si se evapora esta solucion hasta la sequedad y se vierte sobre el resíduo una gota de amoniaco, éste toma un tinte rojo; con el ácido sulfúrico toma coloracion verde, que bajo la influencia del vapor de bromo, pasa al rojo grosella, y que diluido en

agua vuelve al verde; una mezcla de volúmenes iguales de ácidos nítrico y sulfúrico, le dan un tinte rosa opaco que pasa al violeta subido.

Digitalina amorfa.—Se distingue de la anterior en que es un polvo blanco amarilloso, inalterable al aire; su olor es aromático, particular, y provoca estornudos; se funde á 120° y se pone moreno á 180° descomponiéndose; calentado sobre una lámina de platino, esparce un olor semejante al del olivano; solo con el tanino se combina químicamente; sus soluciones pierden su amargura cuando se ponen en contacto con diversas materias orgánicas, tales como la albumina, la fibrina, el glúten etc.; no se disuelve sino parcialmente en el cloroformo. (Chevallier.)

Preparacion de la digitalina cristalizada (Nativelle).

Polvo grueso de hojas de digital.....	1000
Acetato de plomo neutro.....	250
Bicarbonato de sosa.....	80
Agua destilada.....	1000

Disuélvase el acetato de plomo en el agua; humedézcase con la solucion el polvo de digital y abandónese por 12 horas; añádase el bicarbonato de sosa, agítese con frecuencia la mezcla, y pasadas otras 12 horas agótese por desalojamiento con alcohol á 50°, hasta que el líquido no esté amargo; destílese ésto en B. M. al que se pone en la boca una tela metálica, con el objeto de impedir que la espuma que se forma al fin de la operacion, no pase al serpentin; redúzcase el resíduo por evaporacion en B. M. á 1000 partes; dilúyase cuando esté frio en tres veces su peso de agua, y sepárese una materia amarilla, pegajosa y muy amarga que contiene la *digitalina cristalizada*, la *digitalina amorfa* y la *digitina;* ésta aparece en medio de la masa en pequeños cristales brillantes; pasadas 24 horas, decántese el licor que sobrenada y que no contiene sino *digitaleina;* póngase el depósito sobre un filtro, lávese con poca agua y extiéndase sobre hojas de papel de filtro; disuélvase esta materia en 1000 partes de alcohol á 60° hirviendo, y déjese enfriar; una parte de la *digitina* cristaliza en el fondo y en las paredes del matraz; viértase en este licor una solucion de 5 partes de acetato de plomo neutro en 10 partes de agua caliente, que se diluye despues en su volúmen de alcohol; sepárese por un filtro el precipitado y añádase al licor claro otra solucion de 3 partes de fosfato de sosa en 9 de agua caliente; filtrese de nuevo; destílese para sacar el alcohol y redúzcase el resíduo á 100 partes; por el enfriamiento la materia amarilla y pegajosa se separa como al principio, pero más pura; póngase todo sobre un filtro; lávese con una poca de agua; póngase la materia sobre papel de filtro; cuando esté bien escurrida, disuélvase en un matraz con el doble de su peso de alcohol á 60° y abandónese en un lugar fresco.

Por el enfriamiento cristaliza la *digitina,* y pasados algunos dias aparecen los cristales radiados, amarillos y un poco opacos, de la digitalina; cuando la masa de éstos ya no aumenta, sepárese el líquido y lávense los cristales con alcohol á 35°; disuélvanse en caliente en 100 partes de alcohol á 90°, al que se añaden 5 partes de carbon animal lavado; filtrese y destílese hasta que no pase nada; séquense los cristales en B. M.; pulvericense y pónganse en un frasco esmerilado con 20 veces su peso de cloroformo puro exento de alcohol, y agítese fuertemente; la *digitalina* se disuelve y la *digitina* queda en la parte superior del cloroformo; despues de 24 horas de contacto, filtrese en un embudo cubierto; lávense los cristales con un poco de cloroformo; destílese casi hasta la sequedad en una pequeña retorta; lo que queda en ésta es la digitalina cristalizada pero colorida por una materia amarilla; para obtenerla pura, disuélvase en 10 partes de alcohol á 85°; hágase hervir con un poco de carbon animal lavado; filtrese y agítese el líquido filtrado hasta que por el enfriamiento se convierta en masa; pasados algunos dias, sepárense los cristales de las aguas madres y continúese este tratamiento hasta que los cristales queden blancos; disuélvanse nuevamente hasta la saturacion en alcohol á 90° hirviendo; viértase la solucion en una cápsula y cúbrase con un vidrio; la digitalina pura aparece á poco bajo la forma de agujas blancas y brillantes, agrupadas al derredor de un eje; cuando ya no aumenten los cristales y se haya evaporado casi todo el alcohol, séquense sobre hojas de papel de seda.

La digitalina amorfa se prepara de la manera siguiente:

Hojas de digital purpúrea en polvo..	2000
Subacetato de plomo líquido.....	500
Carbonato de sosa.....	80
Fosfato de sosa amoniacal.....	40
Tanino.....	80
Litargirio.....	50
Carbon animal.....	100
Alcohol á 90°.....	c. b.
Agua.....	c. b.

Colóquese el polvo seco de hojas de digital en un aparato de desalojamiento y humedézcase con tres litros de agua destilada; añádase poco á poco y en porciones pequeñas, suficiente cantidad de agua, para obtener seis litros de un líquido cuya densidad sea de 1,050 por lo ménos; agréguese á la solucion el subacetato de plomo; sepárese por filtracion el precipitado obtenido. Échense sucesivamente en el líquido filtrado las soluciones de carbonato de sosa y de fosfato de sosa amoniacal; filtrese de nuevo, y precipítese el líquido por la solucion de tanino.

Recójase el precipitado sobre un filtro y mézclese con el litargirio y el carbon animal; séquese la mezcla; trátese por el alcohol á 90° hasta extraer todas las partes solubles, y evapórese la solucion en B. M. hasta la sequedad, macerando despues por algun tiempo el resíduo en el agua destilada; para com-

pletar la extraccion, vuélvase á tratar por el alcohol á 90°; sepáreso éste y trátese por el cloroformo el residuo. Esta digitalina es casi dos veces más activa que la que no ha sido tratada por el cloroformo.

U. M. Contraestimulante, sedativa de la circulacion y diurética. D. Al interior de 1 á 5 milígr. vigilando su efecto. La cristalizada parece mucho más activa: se da á la dósis de ¼ á ½ milígr.

INC. (V. Digital.)

ANT. Favorecer los vómitos, combatir los accidentes gástricos con bebidas aciduladas; los intestinales con lavativas emolientes; los cerebrales con toda especie de revulsivos, y los circulatorios con los difusivos, los alcohólicos y el acetato ó valerianato de amoniaco.

DUBOISINA. Duboisine, Franc.; Duboisin, Ing.; *Duboisina.*

C. FÍSIC. y Q. Se presenta bajo la forma de una masa viscosa, amarilla, muy soluble en el alcohol, el éter, el cloroformo, el benzol, el sulfuro de carbono; completamente soluble en el agua á la que comunica una reaccion francamente alcalina. Se volatiliza parcialmente cuando se le calienta entre dos vidrios de reloj; los vapores condensados tienen el aspecto de barniz trasparente; la solucion de la duboisina precipita en blanco por el tanino y el yodohidrargirato de yoduro de potasio; la potasa, la sosa y el amoniaco tambien la precipitan en blanco, y el precipitado es soluble en un exceso de reactivo; los cloruros de oro y de platino la precipitan en amarillo limon; el precipitado se aglomera rápidamente en masa; el ácido nítrico concentrado colora ligeramente la duboisina en moreno; el ácido sulfúrico frio la colora en rojo moreno; si se eleva la temperatura desprende un olor semejante al del ácido butírico; forma sales neutras con los ácidos sulfúrico, clorhídrico, nítrico, fosfórico, acético, bromhídrico y tártrico; estas sales son muy solubles en el agua y en el alcohol y poco solubles en el éter; de ellas sólo el sulfato y el bromhidrato son cristalizables.

PREP. Disuélvase el extracto acuoso de hojas de duboisia (*Duboisia myoporoides*) en su peso de agua; agréguese á la solucion alcohol en pequeñas fracciones hasta que deje de formarse precipitado; recójase éste sobre un filtro y lávese con alcohol; reúnanse los licores alcohólicos y destílense; dilúyase el resíduo de la destilacion en agua que contenga amoniaco en ligero exceso; agítese repetidas veces con cloroformo; separada la solucion clorofórmica deja por la evaporacion una sustancia semejante á un barniz; disuélvase ésta en ácido sulfúrico diluido y trátese la solucion por amoniaco; se forma un precipitado que tiene el aspecto de gotas de un aceite amarillo; agítese con éter y recójase la duboisina que queda por la evaporacion espontánea.

U. M. El sulfato de duboisina tiene las mismas propiedades midriáticas que el sulfato de atropina; la duboisina parece ser más activa. Los colirios de sulfato de duboisina pueden ser formulados y preparados en las mismas condiciones y bajo las mismas dósis que los del sulfato de atropina.

ERITROCOROLAIDINA.* *Erythrocorolaidina.*

C. FÍSIC. y Q. Cristales blancos, esponjosos y agrupados formando diversas ramificaciones, de tacto untuoso, fusibles á una temperatura poco elevada, dando un líquido amarillo negruzco que esparce un olor desagradable y característico; es poco soluble en el agua; el alcohol la disuelve en todas proporciones, y por la evaporacion lenta adquiere la forma cristalina primitiva; es soluble en el cloroformo, pero éste por la evaporacion no da cristales, sino una masa de aspecto resinoso; la bencina y el éter de petróleo lo disuelven ménos fácilmente, impidiéndole tambien tomar la forma cristalina; el ácido nítrico concentrado lo disuelve tomando una coloracion ligeramente amarillenta; los ácidos sulfúrico, clorhídrico y nítrico diluido lo disuelven sin colorarse y sin formar sales cristalizables; la potasa, la sosa y el amoniaco lo precipitan lentamente al cabo de algun tiempo de sus soluciones alcohólicas; si estas bases son empleadas en exceso ó á un alto grado de concentracion, la precipitacion no tiene lugar; calentado con sosa cáustica y agregando una solucion de sulfato de fierro y ácido clorhídrico, da un precipitado de azul de Prusia.

PREP. Trátese el polvo de colorin por alcohol; á la tintura alcohólica añádase agua; pasado algun tiempo, se precipita una materia resinosa; filtrese para separar ésta, y el líquido filtrado evapórese casi á la sequedad; trátese este resíduo por éter para separar una sustancia grasa y los restos del principio resinoso; la parte no disuelta por el éter trátese por alcohol, y á esta solucion alcohólica agréguese amoniaco en pequeña cantidad; pasados algunos dias se deposita en las paredes de la vasija un precipitado amarillento de aspecto resinoso; recójase éste, disuélvase en alcohol y cristalícese repetidas veces para obtener el alcaloide puro.

U. M. Muy venenosa: hasta hoy no ha sido empleada en la medicina.

ESERINA. Esérine, Fran. ó Ing.; *Eserina.*

C. FÍSIC. y Q. Sólida, en masas amorfas ó en pajas amarillosas; cuando está pura es incolora ó ligeramente rosada, y cristaliza en tablas romboidales; su sabor es amargo; es fusible á 90°; es poco soluble en el agua; soluble en el alcohol, en el éter y en el cloroformo; se combina con los ácidos y forma sales solubles; la solucion acuosa de eserina se pone roja por la accion del aire; toma rápidamente la misma coloracion cuando es tratada por la potasa ó la sosa; esta coloracion pasa nuevamente al amarillo, al verde y muchas veces al azul, al cabo de 24 horas; calentada en B. M. con un exceso de amoniaco y evaporada la solucion al contacto del aire,

* F. Rio de la Loza, Tésis para el exámen profesional de Farmacia, 1877.

produce un resíduo de color azuloso muy soluble en el agua; en esta solucion, tratada por los ácidos, se observa una coloracion violeta y trasparente por trasmision, y rojo-carmin turbio por refraccion.

PREP.	Polvo de haba de Calabar...	100
	Ácido tártrico.....	1
	Alcohol á 90°.....	2000
	Bicarb. de potasa en polvo. }	c. b.
	Éter lavado..... }	

Disuélvase el ácido tártrico en el alcohol; póngase el polvo en una cápsula con 300 partes del alcohol acidulado, y digiéraso en B. M.; repítase esta operacion hasta que el haba esté agotada, usando en cada vez la misma cantidad del alcohol acidulado; reúnanse los licores alcohólicos, filtrense y destílense; caliéntese el resíduo al aire libre y en B. M. hasta que desaparezca todo el alcohol; cuando esté frio el extracto, disuélvase en una poca de agua destilada y filtrese para separar la resina insoluble; agítese el líquido filtrado con éter hasta que éste no se colore; sepárese el éter y trátese el líquido acuoso por un ligero exceso del bicarbonato de potasa hasta que dé reaccion alcalina; agítese repetidas veces este licor con éter que disuelve la eserina libre; abandónese á la evaporacion espontánea para que cristalice; se purifican los cristales disolviéndolos nuevamente en el éter y de nuevo cristalizando.

U. M. Muy venenosa. Produce la contraccion de la pupila. Se emplean de preferencia las sales de eserina para colirios.

ESPÍRITU VOLÁTIL DE CUERNO DE CIERVO. Licor amoniacal empireumático, Subcarbonato de amoniaco líquido fétido; Esprit volatil de corne de cerf, Fr.; Sprit of hartshorn, Ing.; *Spiritus volatilis cornu cervi.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido incoloro cuando está reciente, ligeramente moreno despues, ennegreciéndose por el contacto prolongado de la luz; de olor y sabor empireumático y amoniacal; su reaccion es alcalina: está compuesto de agua, teniendo en disolucion carbonato, acetato y cianhidrato de amoniaco, un poco de sulfhidrato de la misma base y aceite empireumático.

PREP. Sepárese por decantacion el licor acuoso de los dos que han quedado en el recipiente en la preparacion del carbonato de amoniaco empireumático; destílese aquel en retorta de vidrio hasta obtener los tres cuartos, y consérvese el producto en pomos tapados y al abrigo de la luz.

U. M. Estimulante diaforético. D. Al interior de 4 á 20 gotas progresivamente.

ESPÍRITU VOLÁTIL DE SUCCINO. Esprit volatil de succin, Franc.; Impur liquor succin acid, Ing.; *Spiritus volatilis succini.*

C. FÍSIC. Líquido color de ámbar, de olor y sabor desagradables, muy ácido al papel reactivo y considerado como una disolucion en el agua de ácidos succínico y acético y de aceite empireumático.

PREP. De los líquidos condensados en el

recipiente en la destilacion del succino, sepárese el acuoso por medio de un filtro de papel mojado con agua, y consérvese al abrigo de la luz en pomos bien tapados.

El *succinato de amoniaco impuro ó espíritu de cuerno de ciervo succinado*, se prepara saturando el espíritu de cuerno de ciervo por la sal volátil de succino, filtrándolo y conservándolo en pomos tapados y al abrigo de la luz.

U. M. Antiespasmódico. Casi no se usa.

ESTAÑO. Etain, Fr.; Tin, Ing.; *Stannum.*

C. FÍSIC. y Q. Metal (metaloide segun algunos químicos), de color blanco argentino, muy maleable y poco dúctil y tenaz; es de olor desagradable, y produce cuando se le dobla un ruido particular llamado crugido del estaño, que es más fuerte cuando está puro; calentado en vasijas cerradas se funde á 228°; cristaliza por el enfriamiento en prismas de ocho caras; comienza á hervir y á volatilizarse lentamente al rojo intenso; manteniéndolo en fusion al contacto del aire se convierte todo en óxido de estaño blanco-amarillento; tratado por el ácido nítrico á 36°, se trasforma en ácido metaestáñico insoluble; se disuelve en el ácido clorhídrico y su solucion precipita en púrpura por el cloruro de oro; da por la potasa un precipitado blanco, soluble en un exceso del reactivo.

El comercio lo proporciona, y el de Malaca, llamado estaño en sombrero, se reputa como el mejor, pero es preferible el de Banka porque es casi puro. En México se encuentra el óxido de estaño nativo en los Estados de San Luis Potosí y de Durango, del que se extrae el estaño con facilidad.

PURIF. Se obtiene puro, poniendo sobre una disolucion muy concentrada de protocloruro de estaño una capa de agua, y sumergiendo en seguida muy lentamente, para no mezclar los líquidos, una lámina de estaño hasta el fondo de la vasija; al cabo de algunas horas el estaño se deposita sobre esta lámina bajo la forma de cristales prismáticos, que se recogen cuando la reaccion parece terminada. Se decanta la solucion, se lava el estaño, se seca entre aserrin de madera algo caliente, se limpia y conserva para el uso.

El *polvo de estaño* se prepara de la manera siguiente: caliéntese un mortero de fierro y su pilon; fúndase separadamente en dos crisoles cloruro de sodio y estaño puro; despues de limpiar el mortero, viértase en él la sal y el estaño y tritúrense vivamente; lávese el polvo con agua hirviendo para disolver el cloruro de sodio, séquese á un calor suave, pásese por un tamiz de seda y consérvese en un pomo bien tapado.

U. M. El polvo de estaño se empleaba como antihelmíntico; actualmente está en desuso.

ESTRICNINA. Strychnine, Fr.; Strychnia, Ing.; *Strychnina.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas de cuatro caras terminados por pirámides tambien de cuatro caras, ó en octaedros de base rectangular; es blanca, inodora, de sabor muy

amargo, inalterable al aire; casi insoluble en el agua, los aceites fijos y volátiles, el alcohol anhidro y en el éter; soluble en el alcohol á 80°, en la benzina, en el cloroformo, el alcohol amylico, el petróleo y la glicerina. Cuando es pura no la enrojece el ácido nítrico; mezclada con bicromato de potasa y puesto sobre la mezcla un poco de ácido sulfúrico, toma un tinte violeta.

PREP.	Nuez vómica	100
	Óxido de calcio	13
	Ácido sulfúrico, agua y amoniaco	c. b.

Bien dividida la nuez vómica, hiérvase repetidas veces en agua acidulada con ácido sulfúrico; reúnanse los cocimientos y evapórense en B. M. hasta la consistencia de jarabe aguado; dilúyase la cal en poca agua y añádasele; sepárese el precipitado, séquese y trátese por alcohol caliente hasta agotarlo; filtrese y luego destílese para obtener la mayor parte del alcohol empleado; el resíduo dará por el enfriamiento la estricnina cristalizada, la cual no está pura y contiene una poca de brucina. Para purificarla, dilúyase en agua destilada y añádasele ácido nítrico diluido en diez veces su volúmen de agua, hasta neutralizarla; concéntrese la solucion en B. M. y déjese cristalizar; recójase el nitrato de estricnina formado, disuélvase en agua, añádasele un poco de carbon animal lavado, hiérvase con él, filtrese, y estando frio el licor precipítese por el amoniaco; filtrese otra vez, séquese el precipitado, disuélvase en alcohol caliente y recójanse los cristales que se forman por el enfriamiento.

ADULT. La estricnina comercial se encuentra generalmente mezclada con brucina; se descubre ésta por la coloracion roja que da con el ácido nítrico. La que está en polvo tiene por lo comun sulfato de cal, magnesia ó almidon; tratándola por alcohol hirviendo se disuelve la estricnina y deja por resíduo las sustancias extrañas, que se descubren por sus reactivos especiales.

U. M. Tetánica, tónico-estomáquica, antiparalítica. D. Al interior de 5 á 15 milígr. y más progresivamente con mucha vigilancia.

INC. Pueden reputarse como incompatibles todas las sustancias que producen efectos contrarios al organismo, como el opio, la cicuta, la belladona, el tabaco, el curaro, el *haschsich*, etc.; los vomitivos, especialmente el tártaro.

CONTRAV. Además de los incompatibles, que pueden considerarse como antídotos, obran como contravenenos físicamente, el carbon animal, y químicamente el tanino, ó la solucion de yoduro de potasio yodurada (V. Atropina): en todo caso se provocará el vómito, ó mejor se extraerá el contenido del estómago por medio de la bomba gástrica. Para los accidentes tetánicos puede emplearse el extracto del haba del Calabar, á pequeñas dósis y sucesivas por el método hipodérmico, ó el hidrato de cloral á dósis hipnótica.

ÉTER ACÉTICO. Acetato de etilo, Éter etilacético; Ether acétique, Franc.; Acetic ether, Ing.; *Æther aceticus.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido incoloro, de olor particular, semejante á la vez al del éter hídrico y al del ácido acético; es inflamable, arde con llama blanca amarillosa y da olor de ácido acético; su densidad á 15° es de 0,92; hierve á 74°; es soluble en 7 partes de agua y en todas proporciones en el alcohol; es inalterable cuando está puro; si contiene agua, con el tiempo se forma ácido acético y alcohol; bajo la influencia de los hidratos de potasa y de sosa se trasforma en acetato alcalino y en alcohol etílico; con el ácido sulfúrico da ácido acético y alcohol; los ácidos clorhídrico, bromhídrico y yodhídrico lo trasforman en ácido acético y en cloruro, bromuro y yoduro de etilo.

PREP.	Alcohol á 90°	6000
	Ácido acético concentrado á 1,063	4000
	Ácido sulfúrico á 66°	1200

Mézclense el alcohol y el ácido acético en retorta de vidrio; agréguese poco á poco el ácido sulfúrico, agitando continuamente; colóquese la retorta en baño de arena; adáptese á su cuello una alargadera y un recipiente, y destílese para obtener 8000 partes de producto; al licor destilado agréguesele un poco de carbonato de potasa, agítese con él, déjese reposar por 12 horas y destílese nuevamente para obtener 6000 partes de *éter acético medicinal.* Para obtenerlo *puro* láveso el anterior con una solucion al centésimo de hidrato de potasa; decántese y destílese, agitando el líquido destilado con una solucion saturada de sal comun, renovando muchas veces esta operacion; se desecá por un contacto prolongado con carbonato de potasa seco y en polvo, y cuando esta sal no se agregue ya, se destila y se recoge por separado el líquido cuyo punto de ebullicion sea entre + 73° y + 74°.

ADULT. Puede contener ácido libre, ó adquirir olor empireumático; esto último es debido al alcohol empleado en su preparacion ó al ácido piroleñoso mal purificado cuando se prepara con él; el ácido libre se descubre por la efervescencia que produce con un carbonato alcalino, y el principio pirogenado, por el olor que deja cuando se evapora sobre la mano; puede contener alcohol; si agitándolo con su volúmen de agua, si decantada ésta se pone cloruro de calcio seco, esta sal se combinará al éter acético disuelto; el líquido acuoso que está en la parte superior contiene el alcohol, que se puede extraer por destilacion.

U. M. Antiespasmódico. D. Al interior de 20 gotas á 2 gram., rara vez usado; al exterior en fricciones; tiene mucho empleo con éxito.

ÉTER ACÉTICO ALCOHOLIZADO. Ether acétique alcoolisé, Franc.; *Æther aceticus alcoholisatus.*

ETE

PREP. Acetato de plomo seco, en polvo grueso..... 1000
Ácido sulfúrico á 66°..... 750
Alcohol á 88°..... 2000

Se ponen el acetato de plomo y el alcohol en una retorta de vidrio; se añade por pequeñas porciones el ácido, agitando la mezcla á cada nueva adicion y cuidando de que no se eleve mucho la temperatura. Se coloca en seguida la retorta en baño de arena, se le adapta una alargadera y un recipiente, se tapan bien las junturas y se destila hasta obtener 2000 partes de producto, que si saliere ácido, se volverá á destilar agregándole 30 partes de cal viva en polvo. Esta preparacion puede hacerse más cómodamente en un alambique que tenga B. M. y capitel de plomo.

U. M. Usado en fricciones como antiespasmódico y estimulante, ó en defensivos como frigorífico.

ÉTER BROMHÍDRICO. Bromuro de etilo; Ether bromhydrique, Bromure d'ethyle, Franc.; Ethyl bromide, Ing.; *Bromuretum ethilycum.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido incoloro, trasparente, más pesado que el agua; de un olor fuerte y etéreo, sabor picante, muy volátil; hierve á 40°7 bajo la presion de 0,757; muy poco soluble en el agua, soluble en el alcohol; no cambia de color cuando se le conserva bajo del agua.

PREP. Bromuro de potasio puro..... 600
Ácido sulfúrico..... 600
Alcohol á 95°..... 350

Póngase el alcohol en un matraz de doble capacidad de la que debe ocupar la mezcla; sumérjase en agua fria y agrégnese poco á poco el ácido sulfúrico; añádase por pequeñas porciones el bromuro de potasio pulverizado y agítese en cada adicion. Colóquese despues el matraz en baño de arena; adáptese á su cuello un refrigerante de Liebig cuya extremidad opuesta ajuste en un frasco al que se pone una poca de agua; caliéntese el baño de arena á 125°; el éter destila y va á condensarse en el frasco que contiene el agua; sepárese ésta y rectifíquese el producto del mismo modo que el éter yodhídrico. (Véanse estas palabras.)

Se obtiene mayor cantidad de éter bromhídrico, haciendo dos destilaciones sucesivas, empleando para la primera 250 partes de alcohol, agregando despues sin desmontar el aparato, las 100 partes restantes del alcohol por medio de un tubo enfilado que atraviese el tapon del matraz.

ENSAYE. El bromuro de etilo debe ser incoloro, volátil sin resíduo; no debe ser ácido ni ponerse lechoso cuando se agita con el agua, lo que indicaria la presencia del alcohol; esta agua no debe precipitar por el nitrato de plata.

U. M. Como antiespasmódico.

ÉTER NITROSO ALCOHOLIZADO. Licor anodino nitroso; Ether azoteux alcoolisé, Fr.; Sprit of nitrous ether, Ing.; *Æther nitrosus alcoholisatus.*

ETE

PREP. Ácido nítrico á 1,42..... 500
Alcohol á 90°..... 4500
Carbonato de potasa..... 30

Pónganse 2500 partes del alcohol en una retorta de doble capacidad que contenga algunos pedazos de vidrio, y añádase el ácido; adáptese á la retorta un refrigerante de Liebig y caliéntese en B. M., dispuesto de tal manera, que pueda sacarse el agua en el curso de la operacion. Si la ebullicion comenzare muy violenta, sáquese toda el agua del baño y déjese destilar espontáneamente hasta que se modere aquella; entónces aumentese el calor por medio del B. M. y continúese la destilacion hasta obtener 2500 partes de éter. Lávese la retorta y destílese en ella otra vez el éter con el carbonato de potasa, siempre en B. M. y suavemente al principio hasta sacar 2000 partes de producto; mézclese á éste el alcohol restante y guárdese en frascos bien tapados, de capacidad de 250 gram. y al abrigo de la luz.

Deben prepararse cortas cantidades, porque se acidifica con el tiempo.

U. M. Como antiespasmódico y diurético. D. Al interior de 20 á 40 gotas en pocion; al exterior en fricciones.

ÉTER SULFÚRICO. Éter normal, vitriólico ó hídrico, Óxido de etilo, Monohidrato de bicarburo de hidrógeno; Ether sulphurique, Franc.; Sulphuric ether, Ing.; *Æther sulphuricus.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido incoloro, de olor agradable, fuerte y penetrante; su sabor es caliente y picante; muy volátil aun á la temperatura ordinaria; su vapor es más denso que el aire, tiene á 15° una densidad de 0,720; entra en ebullicion á 35° y es muy inflamable; debe marcar 65° al areómetro y no dejar mal olor cuando se evapora sobre la mano, en la que produce un frio intenso, debido á su pronta volatilizacion; soluble en 9 partes de agua á + 12°; su solubilidad en este líquido decrece con la temperatura; una solucion acuosa de éter á una temperatura baja se enturbia; se mezcla con el alcohol en todas proporciones; disuelve los aceites grasos y los volátiles, la goma elástica, las resinas, algunos ácidos orgánicos, los alcalóides, ciertos cuerpos simples y algunas sales metálicas.

PREP. Ácido sulfúrico á 66°..... 1000
Alcohol á 85°..... 700

Mézclese poco á poco el ácido al alcohol en vasija de porcelana, moviendo la mezcla con frecuencia. Colóquese en baño de arena una retorta tubulada de vidrio enterrada hasta la altura donde deba llegar la mezcla; adáptese á su cuello una alargadera que penetre en un recipiente igualmente tubulado, ajústese la tubuladura de éste con la parte superior del serpentin de un alambique, y en la inferior añádase un largo tubo de vidrio, que comunique con un frasco para recibir el producto; á cierta distancia de la retorta, á una altura mayor que su tubuladura y sobre un soston de madera, póngase un frasco con alcohol á 95° que tenga en su base una tubu-

ladura de llave; fíjese á la tubuladura un tubo acodado de vidrio que sumerja hasta cerca del fondo de la retorta; introdúzcase igualmente por la tubuladura de ésta un termómetro para graduar la temperatura del líquido; tapadas perfectamente las junturas del aparato, introdúzcase la mezcla de alcohol y ácido en la retorta; cuélodese la tubuladura de ésta y caliéntese el baño de arena para que el líquido hierva lo más pronto posible. Cuando el termómetro marque 130° ábrase la llave de vidrio del frasco que contiene el alcohol, déjese escurrir éste muy lentamente, de manera que el líquido contenido en la retorta se mantenga á una temperatura entre 130° y 140°, y que el alcohol reemplace durante la operacion la porcion del producto que destila; suspendiendo dicha operacion cuando se observe que la proporcion de éter disminuye en la destilacion, que se han obtenido ya 10 ó 15 veces el peso de la mezcla, y que el volúmen de ésta vuelve á ser igual al que tenia al principio de la operacion.

Se rectifica el éter impuro que ha salido, mezclándole 12 centésimos de su peso de solucion de sosa cáustica á 1,32 de densidad, agitando la mezcla con frecuencia por 48 horas, separando el éter de la solucion alcalina, se añaden 6 centésimos de aceite de ajonjolí y se destila con precaucion en el B. M. de un alambique. Lávense los primeros cuatro quintos del producto condensado, con dos veces su volúmen de agua; decántese el éter; digiérase por 36 horas con el décimo de su peso de una mezcla de cloruro de calcio fundido y de cal recientemente apagada y calcinada despues, y destílese nuevamente para obtener nueve décimos de éter rectificado.

ADULT. El comercial, por mala purificacion, suele contener aceite dulce de vino, ácido sulfúrico, alcohol, agua y productos pirogenados; se descubre el aceite dulce de vino, sea diluyéndolo en agua, que la pondrá turbia, ó destilando el éter con una poca de agua, en cuyo caso quedarán á la superficie de ésta las gotitas del aceite. El ácido sulfúrico dará reaccion ácida sobre el tornasol y hará efervescencia con los carbonatos alcalinos; el alcohol y el agua, por la diminucion de volúmen que tendrá el éter, agitándolo con una solucion de cloruro de calcio fundido en una probeta graduada; se descubre además el alcohol por la coloracion que toma con la anilina violeta, y porque calentado con un poco de yodo y añadiendo algunas gotas de solucion de sosa cáustica para decolorarlo, se depositan cristales amarillos de yodoformo; los productos pirogenados, por el olor empireumático persistente que se percibe dejándolo evaporar en la palma de la mano.

U. M. Estimulante difusible, antiespasmódico, anestésico, refrigerante. D. Al interior de 1 á 4 gram., en pocion, en jarabe, en un terron de azúcar ó en perlas; al exterior en fricciones, en inhalaciones, etc.

ÉTER YODHÍDRICO. Yoduro de etilo; Ether yodhydrique, yoduro d'éthyle, Fran.; Ethyl yodide, Ing.; *Yoduretum ethylicum.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido, incoloro, muy poco soluble en el agua, soluble en todas proporciones en el alcohol; olor etéreo especial; densidad á 0°,1,97; punto de ebullicion 72°; al contacto del aire se colora rápidamente en moreno, por la separacion de una pequeña cantidad de yodo que queda disuelto en el éter sin alterarlo; se evita esta coloracion poniendo en el frasco que lo contiene, hojas de plata batida.

PREP.	Yodo	40
	Fósforo rojo	5
	Alcohol á 95°	60

Póngase el alcohol y el fósforo en una retorta tubulada; colóquese en baño de arena y adáptese á ella un matraz de cuello largo; introdúzcase por la tubuladura el yodo poco á poco; caliéntese la retorta á cerca de 80° y destílese casi á la sequedad; rectifíquese el producto destilado, lavándolo con una solucion de potasa al 5 por 100 y despues con agua; sepárese ésta y el éter póngase en contacto por 24 horas con cloruro de calcio seco y destílese de nuevo; consérvese en pomos pequeños y bien tapados.

ENSAYE. Debe volatilizarse sin dejar resíduo; puesto un poco del éter yodhídrico sobre un papel engrudado y calentado ligeramente en la llama de una lámpara de alcohol, se descompone, deja el yodo en libertad y colora en azul el papel almidonado.

U. M. Ha sido propuesto en inhalaciones contra los accesos de asma.

FERROCIANATO DE QUININA. Hidroferrocianato de quinina; Ferrocyanate de quinine, Fr.; Ferrocyanate of quinia, Ing.; *Ferrocianas quinicus.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, amorfo ó en pequeñas masas cristalinas de color amarillo claro, eflorescente al aire, de sabor amargo, muy poco soluble en el agua, soluble en el alcohol: calcinado deja un resíduo de óxido de fierro sin ninguna sal de potasa; su solucion no debe precipitar por el cloruro de bario.

PREP.	Sulfato de quinina	40
	Ferrocianuro de potasio	10

Dilúyase el sulfato de quinina en agua destilada para formar una papilla casi líquida; introdúzcase en un matraz y añádase el ferrocianuro disuelto en una pequeña cantidad de agua; hiérvase la mezcla y déjese enfriar; recójase la masa que resulta y séquese; las aguas madres por la evaporacion producen otra cantidad de ferrocianato; reúnase al primero que se obtuvo, lávese con agua caliente para purificarlo, séquese y pulvércese.

Para obtenerlo cristalizado, disuélvase el amorfo en alcohol hirviendo; abandónese la solucion á la evaporacion espontánea; recójanse los cristales formados, y la masa que queda disuélvase nuevamente en alcohol; repítase esta operacion hasta llegar á conseguir que toda la sal cristalice.

U. M. Febrífugo usado en Italia.

FIERRO. Hierro, Marte; Fer, Frau.; Iron, Ing.; *Ferrum.*

C. FÍSIC. y Q. Metal que cristaliza en cubos ú octaedros, de un blanco de plata cuando está puro, pero de ordinario de un blanco gris algo azuloso, de textura fibrosa ó laminosa; su densidad es de 7,6; muy duro y tenaz; muy dúctil, pero poco maleable; es atraido por el iman y fusible á 160° pirométricos; fácilmente oxidable por el aire húmedo; á una temperatura elevada absorbe el oxígeno con mucha energía; descompone el agua al calor rojo; tiene un olor particular cuando se frota y un sabor característico; forma con los ácidos sales de protóxido y de sesquióxido que precipitan las primeras en blanco por los álcalis y sus carbonatos, precipitado que pasa al verde y al fin al rojo por el contacto del aire; y en blanco que pasa al azul por el ferrocianuro de potasio, y las de sesquióxido en moreno rojizo por los álcalis, y en azul por el ferrocianuro de potasio.

Hay fierro con abundancia en el comercio, y aunque no es químicamente puro, es lo suficiente para emplearlo en las preparaciones farmacéuticas, escogiendo de preferencia el fierro que está en alambres muy delgados, ó el que está en puntillas.

Al estado metálico se usan en medicina:

I. LIMADURA DE FIERRO. Limaille de fer, Franc.; Iron filings, Ing.; *Limatura ferri.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo grueso, brillante, que es atraido por el iman; enteramente soluble en el ácido clorhídrico con desprendimiento de hidrógeno.

PREP. Para obtener un polvo grueso y de tamaño uniforme, divídase el fierro dulce por medio de una lima de acero, y para preservarlo de la oxidacion, consérvese despues en pomos secos y bien tapados.

El *fierro porfirizado* se prepara machacando la limadura en un mortero hasta que se vea muy brillante, separando por medio de un tamiz el polvo opaco que pueda contener y porfirizando el resto en seco y por pequeñas porciones, siguiendo el método ordinario: guárdese despues en pomos de boca estrecha y tapados con cuidado.

ADULT. La limadura de fierro del comercio contiene generalmente cobre ó limadura de acero, por lo que es conveniente que el farmacéutico la prepare por sí mismo. Se descubre el cobre, rociándola con amoniaco y abandonándola á la accion de éste por 24 horas; pasado ese tiempo decántese el amoniaco, que tendrá ya un color azul; si contiene acero, tratada por ácido clorhídrico dejará un resíduo negro.

U. M. Tónica, analéptica, reconstitutiva. D. Al interior de 10 centígr. á 1 gram.

II. FIERRO REDUCIDO POR EL HIDRÓGENO. Fer réduit par l'hydrogène, Fr.; Reduced Iron, Powder of Iron, Iron by hydrogen, Ing.; *Ferrum ope hydrogenii paratum.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo fino, ligero, de un color gris apizarrado, muy atraible por el iman y soluble enteramente en el ácido clorhídrico con desprendimiento de hidrógeno; una pequeña porcion del polvo puesto sobre una hoja de papel y frotada con un cuerpo duro y pulido, adquiere brillo metálico; arde sin llama cuando se arroja sobre un cuerpo en ignicion.

PREP. Póngase un frasco propio para desprender hidrógeno, que comunique con otros tres frascos, conteniendo el primero agua régia, el segundo solucion de potasa cáustica, y el tercero una solucion débil de sulfato de cobre; de una de las tubuladuras de este cuarto frasco, partirá un tubo en ángulo recto, al que se ajustará perfectamente otro horizontal de mayor diámetro, con cloruro de calcio fundido; en la extremidad de este tubo se pondrá otro que vaya á dar á un cuarto tubo de fierro ó de porcelana, lleno de peróxido de fierro desecado obtenido del percloruro por el amoniaco, que se coloca en un horno propio para tubos; termínese el aparato con otro tubo curvo que sumerja en un frasco con poca agua, ó simplemente que sea recto y aguzado, para que por él se escape el vapor.

Dispuesto de esta manera el aparato, déjese desprender lentamente un poco de hidrógeno para que desaloje el aire que contenga; enciéndase el horno y manténgase el fuego á la temperatura del rojo oscuro. Cuando se ha reducido el óxido de fierro, está concluida la operacion, lo que se conoce porque el vapor de agua deja de desprenderse. Sin embargo, déjese pasar más hidrógeno hasta que se haya enfriado el aparato; desmóntese éste, porfirícese ligeramente el producto, y guárdese inmediatamente en pomos secos y bien tapados.

ADULT. Por fraude le mezclan plombagina; en este caso su color es de un gris negruzco; tiene algunos puntos brillantes y mancha los dedos; tratado por el agua acidulada con ácido sulfúrico, desprende un poco de gas sulfhídrico y gases carburados de olor sofocante, quedando parte de la plombagina insoluble. Se le sustituye algunas veces por fierro en polvo muy fino, preparado mecánicamente de un modo especial: entónces tiene un sabor acre y no arde por la aproximacion de un cuerpo en ignicion; contiene una materia grasa de olor rancio, que se disuelve en el éter cuando se agita con él, y produce con el agua y el ácido sulfúrico, un gas hidrógeno ménos fétido que el obtenido con el polvo de fierro ordinario del comercio. El fierro reducido puro, debe disolverse sin dejar resíduo, en el ácido clorhídrico con desprendimiento de hidrógeno enteramente inodoro; la solucion debe ser de un color verde azulado, que da las reacciones de las protosales de fierro.

U. M. Como el anterior. D. Al interior de 10 á 40 centígr.

INC. Los ácidos y toda sustancia que contenga tanino.

III. FIERRO REDUCIDO POR LA ELECTRICIDAD. Suspéndanse en una solucion de protocloruro de fierro que marque 35°, placas de

fierro en comunicacion con el polo positivo de una pila de Volta de fuerte tension. Entre ellas suspéndanse placas de acero que comuniquen con el polo negativo. El fierro se depositará sobre éstas en forma cristalina. Porfíricese, mézclese con azúcar y enciérrese en cápsulas de gelatina.

U. M. y D. Como el fierro reducido por el hidrógeno.

FLORIDCINA. Phloridzine, Fran.; Phloridzin, Ing.; *Phloritzina.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en agujas prismáticas, sedosas y de base cuadrada; es incolora, inodora, de sabor amargo; muy poco soluble en el éter y en el agua fria; el agua hirviendo la disuelve en todas proporciones; su solucion precipita en verde oliva por las persales de fierro; el alcohol, la potasa y el amoniaco la disuelven fácilmente; calentada con los ácidos clorhídrico ó sulfúrico débiles, se convierte en glucosa y en floretina; su disolucion acuosa evaporada bajo una campana que contenga pedazos de potasa cáustica, deja una materia de un azul púrpura con reflejos cobrizos, inalterable al aire, muy soluble en el agua á la que da color azul; calentada esta sustancia desprende amoniaco y deja un cuerpo rojo.

PREP. Hiérvase por dos ó tres veces la corteza fresca de la raíz del peral ó del manzano, reducida á pequeños pedazos, en suficiente cantidad de agua; reúnanse los cocimientos, redúzcanse por evaporacion á la mitad, y abandónense en lugar fresco para que cristalice la floridcina todavía impura. Recójase ésta, disuélvase en agua caliente á la que se agrega carbon animal lavado; filtrese y concéntrese la solucion para que cristalice por el enfriamiento; si no queda bien blanca, repítase la solucion y cristalizacion.

U. M., INC. y D. Como la salicina.

FOSFATO DE CAL. Fosfato de cal tribásico, neutro; Subfosfato de cal, Tierra de huesos, Madre de perla, Ojos de cangrejo, Cuerno de ciervo calcinado;* Phosphate de chaux, Fr.; Phosphate of lime, Bone-earth, Ing.; *Phosphas calcicus.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco, amorfo, inodoro, insípido, insoluble en el agua, soluble en los ácidos láctico, cítrico, nítrico y otros ácidos minerales diluidos; su solucion precipita en amarillo canario por el nitrato de plata, y en blanco por el oxalato de amoniaco.

PREP. El comercio proporciona este producto trociscado, con el nombre de *madre de perla.* Lo preparan calcinando los huesos, de preferencia las rótulas y mandíbulas inferiores, separando los pedazos que no están muy blancos, moliéndolos en un molino, como el que se indicó en la preparacion del albayalde. Este producto no es puro; contiene pequeñas cantidades de fosfato de magnesia, carbonato de cal, óxido de fierro, y las más veces carbon de los mismos huesos mal calcinados, que le mezclan con el fin de aumentar su peso.

Para los usos medicinales se purifica de la manera siguiente:

Fosfato de cal del comercio	200
Ácido clorhídrico á 22°	320
Fosfato de sosa cristalizado	100
Amoniaco líquido	150
Agua	800

Dilúyase el fosfato de cal en 200 partes del agua; añádase el ácido clorhídrico y muévase con frecuencia; abandónese la mezcla por algunos dias; agréguese despues el fosfato de sosa disuelto en las 600 partes del agua restante, y filtrese; al líquido filtrado añádase poco á poco y sin cesar de agitar, el amoniaco, para evitar que se haga una masa dura; dilúyase el precipitado formado en 3000 partes de agua; cuando esté aposado, decántese el líquido, lávese el precipitado repetidas veces con 100 veces su peso de agua en cada locion, hasta que salga insípida; póngase despues sobre un lienzo mojado; déjese escurrir hasta que se pueda desprender con facilidad; divídase y séquese al aire libre ó trocísquese. Esta es la sal oficinal ó *fosfato de cal tribásico.*

El *fosfato de cal bibásico* se prepara con:

Cloruro de calcio cristalizado	608
Fosfato de sosa cristalizado	1000
Agua	11000

Disuélvase el cloruro en 1000 partes del agua y el fosfato en la restante; viértase poco á poco esta solucion sobre la primera; lávese repetidas veces el precipitado con bastante agua, recójase sobre un lienzo mojado, y cuando esté oreado, póngase sobre papel de estraza para que seque. El fosfato neutro, lavado primero con una solucion de hipoclorito de cal y despues repetidas veces con agua destilada hervida, y que conserve su aspecto gelatinoso, es conocido con el nombre de *Crema de fosfato de cal* y se conserva en pequeños pomos de boca ancha.

U. M. Alterante, absorbente, tónico reconstituyente. D. Al interior de 50 centígr. á 6 gram.

FOSFATO DE SESQUIÓXIDO DE FIERRO CITRO-AMONIACAL. *Phosphas ferricus citro-ammoniacalis.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, incristalizable, delicuescente, en escamas ó láminas micáceas de color rojo-verdoso y sabor algo ferruginoso; insoluble en el alcohol concentrado, soluble en el alcohol débil y muy soluble en el agua; su solucion acuosa tiene un color rojizo amarilloso, y se colora en azul por el ferrocianuro de potasio; precipita en amarillo verdoso sucio por el nitrato de plata, y se percibe olor de amoniaco por la adicion de potasa ó de cal.

* Aunque por su orígen no es lo mismo tierra de huesos que cuerno de ciervo calcinado, teniendo éste la misma composicion química, y no empleándose ya para la preparacion del fosfato de cal, se puede usar de aquella en su lugar; los ojos de cangrejo y la madre de perla, siendo compuestos únicamente de carbonato de cal, se ponen aquí como sinónimos por la costumbre ya establecida de sustituirlos con el polvo de huesos.

FOS

PREP. Fosfato férrico en polvo..... 100
Ácido cítrico en polvo..... 100
Agua destilada..... 100
Amoniaco á 22°..... c. b.

Disuélvase el ácido cítrico en el agua; sobresatúrese la solucion con el amoniaco de manera que quede muy perceptible el olor de éste; agréguese el fosfato y agítese con alguna frecuencia hasta que se disuelva. Evapórese despues á un calor suave hasta la consistencia de jarabe espeso; extiéndase en capas delgadas sobre un plato ó un vidrio plano y séquese á la estufa.

U. M. Reconstituyente y analéptico. D. Al interior de 5 á 10 centígr. en 30 gram. de vino de Jerez.

INC. Los álcalis y los ácidos fuertes.

FOSFATO DE SOSA. Fosfato neutro de sosa, Subfosfato de sosa; Phosphate de soude, Franc.; Phosphate of soda, Ing.; *Phosphas sodicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas romboidales terminados por pirámides de cuatro caras; es incoloro, inodoro, eflorescente, de sabor débilmente salado y poco desagradable; soluble en 4 partes de agua fria y 2 de caliente; insoluble en el alcohol; produce con el nitrato de plata un precipitado amarillo canario de fosfato de plata; con el nitrato de barita da un precipitado blanco soluble enteramente en ácido nítrico.

PREP. Polvo de huesos calcinados.. 600
Ácido sulfúrico á 66°..... 500
Carbonato de sosa y agua... c. b.

Dilúyase el polvo de huesos en el doble de su peso de agua para formar una papilla; viértase sobre ella y por pequeñas porciones el ácido sulfúrico y agítese con una espátula de madera hasta que forme una masa homogénea; cuando ésta se ponga espesa, añádase nueva cantidad de agua para volverla blanda y abandónese por cuatro ó seis dias; pasados éstos, dilúyase la masa en agua hirviendo, filtrese por un lienzo y lávese el depósito que queda sobre éste, hasta que el agua no esté ácida; reúnanse los licores y evapórense hasta la consistencia de jarabe; déjese enfriar; decántese para separar el sulfato de cal; satúrese con el carbonato de sosa disuelto en agua hasta que dé reaccion alcalina; filtrese y evapórese hasta que marque 25°, y abandónese para que cristalice. Las aguas madres si están ácidas, satúrense con solucion de sosa, y evaporadas producen nuevos cristales que se reunen con los primeros; si no están blancos, purifíquense por nuevas cristalizaciones.

Si en vez de saturar el fosfato ácido de cal por solucion de carbonato de sosa, la saturacion se hace con un ligero exceso de amoniaco, se obtiene *bifosfato de amoniaco.*

El *fosfato tribásico de amoniaco neutro*, se prepara saturando el ácido fosfórico por carbonato de amoniaco y evaporando para que cristalice.

ADULT. El fosfato de sosa del comercio suele estar mezclado con carbonato ó sulfato de sosa; se descubre el primero, si tratada la solucion por un ácido hace efervescencia, y el segundo, si da precipitado blanco insoluble en el ácido nítrico, con el nitrato de barita.

PIROFOSFATO DE SOSA. Desecado el fosfato de sosa, calentado despues hasta el rojo, pulverizado cuando esté frio, disuelto luego en 12 partes de agua caliente, filtrada la solucion y concentrada para que cristalice, se obtiene el pirofosfato de sosa, que se distingue del anterior porque no es eflorescente, es soluble en 8 partes de agua y precipita en blanco por el nitrato de plata.

U. M. Purgante. D. Al interior de 25 á 50 gram.

INC. Las sales de cal y de magnesia solubles, y las soluciones metálicas neutras.

FOSFATO FERROSO-FÉRRICO. Phosphate de fer, Fran.; Phosphate of iron, Ing.; *Phosphas ferroso-ferricus.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, color blanco ligeramente verdoso cuando está recien preparado; absorbe rápidamente el oxígeno del aire, por lo que toma un tinte verdoso apizarrado y se forma un fosfato intermedio; es insoluble en el agua y soluble enteramente en el ácido clorhídrico diluido.

PREP. Sulfato de protóxido de fierro cristalizado..... 100
Fosfato de sosa idem..... 300
Agua destilada..... 3000

Disueltas separadamente cada una de las sales en la mitad del agua, añádase por partes la solucion del fosfato sobre la del sulfato de fierro hasta que no se forme precipitado; agítese la mezcla y déjese reposar; decántese el líquido y lávese el precipitado repetidas veces con agua destilada caliente hasta que ésta no se enturbie por el cloruro de bario; recójase el depósito, séquese á la estufa y consérvese en pomos tapados.

Del mismo modo se prepara el *fosfato férrico*, sustituyendo al sulfato de protóxido el de peróxido.

U. M. Tónico reconstituyente de la sangre. D. De 25 á 50 centígr.

INC. Los ácidos minerales fuertes que apoderándose de su base puedan descomponerlo.

FÓSFORO. Phosphore, Franc.; Phosphorus, Ing.; *Phosphorus.*

C. FÍSIC. y Q. Metaloide sólido que se presenta generalmente en cilindros ó prismas triangulares de tamaño y grueso variables; es incoloro y trasparente, flexible, adquiriendo con el tiempo un tinte opalino, blanco ó amarilloso; se funde á 44°2 y hierve á 290°; al aire esparce vapores blancos de olor de ajo, luminosos en la oscuridad; por el frotamiento ó por una ligera elevacion de temperatura se inflama prontamente y se convierte en ácido fosfórico; bajo la influencia de la luz ó de una temperatura superior á 245°, se pone rojo y constituye un estado molecular especial, que hace variar sus propiedades, y es conocido entónces con los nom-

bres de *fósforo rojo ó amorfo:* es insoluble en el agua, algo soluble en el alcohol, soluble en el éter, el cloroformo, el sulfuro de carbono, los cuerpos grasos y los aceites volátiles.

Este cuerpo, á causa de la facilidad con que se inflama, debe manejarse con mucha precaucion y debajo del agua, y conservarse en pomos llenos de este líquido hervido, pintados de negro y en lugar fresco.

PREP. Para las preparaciones farmacéuticas se usa por lo comun del que proporciona el comercio, que es bastante puro.

Se extrae de los huesos calcinados, tratados por el ácido sulfúrico. (V. Fosfato de sosa.) Cuando se ha obtenido el fosfato ácido de cal en consistencia de jarabe espeso, mézclese con una cuarta parte de su peso de polvo de carbon vegetal y séquese la masa al fuego, moviendo constantemente hasta que el fondo de la vasija en que se haya puesto esté rojo; introdúzcase aún caliente en una retorta de barro enlodada y colocada en horno de reverbero; adáptese á su cuello una alargadera curva de cobre, que sumerja en un recipiente tambien de cobre, que contenga agua y que esté provisto en la parte superior de su pared lateral de un tubo acodado, destinado á arrojar á lo léjos los gases producidos durante la operacion. Tapadas perfectamente las junturas del aparato, caliéntese gradualmente la retorta hasta el rojo, manteniendo el fuego y cuidando de introducir en el horno brasas encendidas y no carbon apagado, para evitar un enfriamiento brusco. Cuando el fósforo comienza á destilar, se desprenden por el tubo del recipiente gases que se inflaman espontáneamente, y no debe suspenderse la operacion sino cuando cese el desprendimiento de éstos, á pesar de que siga el fuego vivo y sostenido. Cuando esté frio el aparato, recójase el fósforo; pero como no está puro, fúndase en agua hirviendo y cuélese por un saco de piel, comprimiéndolo con unas tenazas de fierro debajo del agua.

Para darle la figura cilíndrica, se funde en agua caliente y se aspira por medio de un tubo de vidrio de figura ligeramente cónica, cuya extremidad más ancha se sumerge en el líquido; cuando ha subido cierta cantidad de fósforo, se tapa con el dedo la extremidad superior de dicho tubo, y se pone en agua fria para que se solidifique; luego se saca del tubo y se conserva como se ha dicho.

U. M. Estimulante, antiparalítico, antituberculoso, afrodisiaco enérgico, pero muy peligroso; poco usado al estado libre. D. Al interior 1 á 5 milígr. en 24 horas; al exterior en pomadas y aceite.

CONTRAV. La esencia de trementina en dósis de 4 gram. cada cuarto de hora en forma de emulsion, ó en cápsulas, ó la magnesia hidratada en altas dósis, haciendo previamente vomitar en ambos casos. Cuando han pasado muchas horas de la ingestion del fósforo, se ha de comenzar por la emulsion de trementina, y continuar ministrándola por muchos dias, si no á la misma dósis, á lo ménos á otra menor.

FOSFURO DE ZINC. Phosphure de zinc, Fran.; Phosphuret of zinc, Ing.; *Phosphurus zinci.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas rectos de base romboidal; su quebradura es vidriosa y tiene brillo metálico; su densidad es de 4.72; es inalterable al aire; cuando se pulveriza toma un color gris apizarrado y da olor de fósforo; es volátil y se funde á una temperatura mayor que el zinc; si la fusion se hace al aire, el fósforo absorbe su oxígeno y se convierte en fosfato de zinc; el cloro lo trasforma en cloruro de zinc y en cloruro de fósforo; los ácidos sulfúrico, clorhídrico y láctico diluidos, lo descomponen desprendiendo hidrógeno fosforado y produciendo las sales respectivas de zinc; calentado con ácido nítrico se oxida trasformándose en nitrato de zinc y en ácido fosfórico.

PREP. En una retorta de barro tubulada pónganse fragmentos de zinc puro y destilado, que ocupen la cuarta parte de su capacidad, y colóquese en un horno; tápese imperfectamente la tubuladura con una tapa de crisol y hágase llegar por su cuello una corriente de gas ácido carbónico seco, hasta que se escape por la tubuladura; caliéntese la retorta, y cuando el zinc esté en ebullicion, introdúzcanse por la tubuladura pequeños pedazos de fósforo seco, cuidando de cubrir inmediatamente con la tapa del crisol en cada adicion, para evitar pérdida de fósforo.

Es preciso romper con una varilla de cuando en cuando la costra de fosfuro formado, para que el fósforo obre sobre el metal que haya escapado á su accion; caliéntese fuertemente la retorta al fin de la operacion para separar el fosfuro de zinc, del zinc metálico que se halla en el fondo de la retorta; pulvérese el producto, tamícese para separarle algunas fracciones de zinc que hayan escapado á la combinacion, y consérvese el polvo del fosfuro.

U. M. Estimulante. D. Al interior de 1 á 20 milígr. por dia; 8 milígr. de fosfuro de zinc corresponden exactamente á 1 milígramo de fósforo. El Dr. A. Segura, médico mexicano, lo ha empleado contra la pulmonía.*

GLICERINA. Hidrato de óxido de glicerilo, Hidrato de óxido de lipilo; Glycérine, Franc.; Glycerin, Ing.; *Glycerinum.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido incoloro, inodoro, de consistencia de jarabe espeso; su densidad á + 15° es de 1.26 y marca 30° al areómetro de B^mé.; su sabor es azucarado; al contacto del aire atrae la humedad, se hidrata, se colora al principio en amarillo y despues en moreno; calentada á 150° no sufre alteracion; al calor rojo arde con una llama azulada; si se destila sola, se descompone en parte produciendo aceites empireumáticos, gases inflamables, ácido acético, acrolcina y carbon; si se destila con agua y ácido oxálico, la glicerina trasforma éste en ácido fórmico;

* Véase «Gaceta Médica de México,» tomo XVII. pág. 281.

es muy soluble en el agua y en el alcohol, ó insoluble en el éter, en el cloroformo, en los aceites fijos y volátiles; disuelve con facilidad muchos cuerpos, en particular los óxidos metálicos y muchas sales; en general, disuelve la mayor parte de los cuerpos que son solubles en el agua, en el alcohol ó en el éter.

Calentada á calor suave con potasa hidratada se trasforma en acetato y formiato de potasa; el ácido nítrico la convierte en ácidos glicérico, en oxálico y carbónico, segun la concentracion de aquel; su disolucion acuosa abandonada por algun tiempo á una temperatura de 25° á 30° con levadura de cerveza, produce ácidos propiónico, fórmico y un poco de acético; descompone el ácido crómico, el bicromato y el permanganato de potasa; tratando una parte de glicerina por una mezcla fria de 4 partes de ácido sulfúrico á 66° y 2 de ácido nítrico á 50°, cuidando de sumergir la mezcla en agua fria, se obtiene la *nitroglicerina;* 75 partes de esta mezcladas con 25 de arena constituyen la *dinamita,* sustancias eminentemente explosibles.

Prep. Es producto de la industria, que se obtiene por dos procedimientos principales: por el primero, resulta de la saponificacion de las grasas en la fabricacion de las velas esteáricas y aun en la del jabon, de la manera siguiente. Se purifican las aguas que quedan de dichas fabricaciones, precipitando la cal por el ácido sulfúrico, concentrándolas en vasijas estañadas hasta que adquieran una densidad de 10°; saturando el exceso de ácido, si lo hay, por carbonato de cal; filtrando y evaporando hasta 24°; decolorando el licor por carbon animal; filtrando de nuevo y evaporando en B. M. hasta que marque 30°.

El segundo método consiste en someter el *aceite de palma* ú otras grasas análogas á la accion del vapor de agua calentado á 300° en vasija cerrada. Bajo la influencia de esta alta temperatura y de la presion que resulta, se hace una separacion entre los elementos constitutivos del cuerpo graso: la glicerina queda mezclada al agua; basta concentrarla al principio á calor suave y despues en B. M. para obtener un producto de gran pureza.

En las oficinas de farmacia pueden aprovecharse para extraer la glicerina, las aguas que quedan de la preparacion del emplasto simple, haciendo pasar por ellas una corriente de ácido sulfhídrico para precipitar el exceso de plomo disuelto, filtrando despues, evaporando en B. M. y purificándola con carbon animal.

Se purifica la glicerina del comercio disolviéndola en dos veces su volúmen de agua y diluyendo allí el cuarto de su peso de litargirio en polvo fino; se digiere en B. M. por algunos dias, agitando con frecuencia; se hace pasar una corriente de gas sulfhídrico por un poco de líquido; se filtra y se pone á hervir; si tratado por éter no se disuelve nada, se sobresatura todo por ácido sulfhídrico; se filtra de nuevo; se concentra hasta que el termómetro sumergido en el líquido marque 150° ó 160°; si éste estuviese colorido se destila en el vacío.

Adult. Segun el procedimiento empleado para obtenerla, puede contener cal, sulfato de cal, una sal de plomo, cloruro de sodio, ácidos oxálico, fórmico y butírico; disolviéndola en alcohol quedan por resíduo las sales minerales, fáciles de reconocer; calentada con cloruro de calcio amoniacal, se precipita el oxalato de cal; el ácido fórmico se descubre, porque calentada la glicerina con solucion de nitrato de plata y una gota de amoniaco, queda la plata reducida al estado metálico bajo la forma de un precipitado brillante; hervida con alcohol y ácido sulfúrico, desprende el olor agradable y particular del ácido butírico si lo contiene. Por fraude le mezclan jarabe simple, glucosa, agua ó dextrina: tratada por unas gotas de ácido sulfúrico y calentada en B. M. da coloracion negra si contiene azúcar; la glucosa se descubre por la coloracion morena que produce cuando es calentada hasta la ebullicion con el tercio de su volúmen de lejía de potasa, y porque además reduce el licor de Fehling; el agua se descubre por medio del areómetro; la dextrina, porque tratada la glicerina con alcohol concentrado se precipita en copos blancos espesos que se reunen en una capa jarabosa á la que el yodo comunica un color de hez de vino.

U. m. Se ha clasificado como emoliente, antiséptica, detersiva; su uso en medicina es más bien como vehículo para administrar, tanto al interior como al exterior, muchas sustancias. D. Al interior puede administrarse á la dósis de 10 á 20 gram.

HIDRATO DE PERÓXIDO DE FIERRO GELATINOSO. Hidrato férrico, Hidrato de sesquióxido de fierro; Hydrate de peroxyde de fer gélatineux, Franc.; Moist peroxyde of iron, Ing.; *Hydras ferricus gelatinosus.*

C. físic. y q. Se presenta bajo la forma de una masa gelatinosa de color rojo moreno; inodoro, insípido, insoluble en el agua, soluble rápidamente en los ácidos diluidos y en el jarabe simple, inmediatamente despues de preparado; pero pasadas 24 horas su solubilidad en los ácidos disminuye y es casi insoluble en el jarabe simple; conservado por algun tiempo, la masa pierde su blandura y medio equivalente de agua, y tiende á cristalizarse; la más mínima cantidad de algun sulfato, de ácido sulfúrico ó de amoniaco, lo hacen insoluble en los ácidos débiles; por esta razon es necesario que las sustancias con que se prepara sean de una pureza absoluta, y se lave perfectamente con agua destilada ligeramente acidulada con ácido clorhídrico; á una temperatura de 83° se deshidrata en parte sin hacerse magnético, y queda un polvo rojo moreno que contiene 18 por 100 de agua; calentado al rojo sombrío entra súbitamente en incandescencia y queda anhidro.

HIP

PREP.	Percloruro de fierro á 30°...	100
	Agua destilada.....	5000
	Amoniaco líquido.....	c. b.

Dilúyase el percloruro en el agua y viértase poco á poco, moviendo constantemente, la cantidad de amoniaco suficiente para precipitar todo el peróxido de fierro; lávese con agua fria el precipitado gelatinoso que se forme, y repítase esta operacion hasta que las aguas de lavadura no precipiten por una solucion de nitrato de plata acidulada con ácido nítrico; guárdese despues en un bocal, al que se pone una poca de agua destilada con el objeto de que permanezca húmedo.

Esta preparacion debe hacerla siempre el farmacéutico y no adquirirla en el comercio.

U. M. Tónico; usado especialmente como contraveneno del ácido arsenioso. D. Al interior de 1 á 2 gram., y como contraveneno hasta 1 kilógramo, siempre al estado gelatinoso.

HIPOCLORITO DE CAL. Clorito de cal, Cloruro de cal seco, Subcloruro de cal; Hypochlorite de chaux impur, Chlorure de chaux sec, Fr.; Hypochlorite of lime, Chlorinated lime, Ing.; *Hypochloris calcicus.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo blanco, de olor fuerte de ácido hipocloroso y aun de cloro; sabor acre y picante; es, en parte, soluble en el agua; absorbe el ácido carbónico del aire, se descompone y deja desprender ácido hipocloroso; entra en deliquescencia y se cambia en cloruro de calcio; los ácidos débiles lo descomponen, se combinan con la cal y desprende cloro; mezclado á ciertas materias orgánicas, da lugar con el tiempo á un gran desarrollo de calórico y hace explosion algunas veces, así como cuando se pone en frascos llenos y tapados, sufre una descomposicion lenta y continua que lo hace explosible espontáneamente; esto suele suceder cuando el hipoclorito es puro.

PREP. Apagada cal viva, de manera que tres partes produzcan cuatro de hidrato, pásese éste por una criba y póngase en capas delgadas sobre tablas separadas unas de otras y colocadas en una caja de plomo ó de madera; ésta tendrá un agujero en la parte superior para recibir un tubo curvo que comunique con un aparato generador de cloro: cerrada la puerta de la caja y tapadas las junturas, hágase llegar lentamente cloro, hasta que no sea ya absorbido por el hidrato: es necesario que el cloro llegue lentamente; porque si en fuerza de la reaccion se elevase la temperatura, una porcion del hipoclorito seria descompuesta en cloruro de calcio y clorato de cal. Cuando una parte del hipoclorito disuelto en 130 partes de agua decolore cuatro y media de sulfato de índigo recientemente preparado,* recójase el producto y guárdese en vasijas tapadas; en caso contrario, satúrese de nueva cantidad de cloro. La decoloracion de la cantidad indicada de sulfato de índigo, da á conocer que contiene 90 grados clorométricos.

El *hipoclorito de cal líquido* se obtiene diluyendo una parte del anterior en 45 de agua, teniendo el cuidado de fraccionar ésta para cada dilucion; se decanta y reunen dichas diluciones para que el líquido quede homogéneo, y se conserva en botellas tapadas y en lugar fresco.

Si el hipoclorito seco empleado para la solucion contuviere más ó ménos de 90 litros por kilógramo, debe cambiarse la cantidad de agua para que tenga siempre el mismo grado de concentracion; además su solucion debe contener 2 veces su volúmen de cloro ó 200° clorométricos, representando cada grado en el licor un centésimo de cloro en volúmen.

Para conocer la riqueza de cloro que contiene el hipoclorito de cal, se toman diversas partes de él, se mezclan y pesan 10 gram.; se triturau en un mortero y se diluye en agua destilada; se decanta el líquido claro en una vasija y se hacen varias diluciones hasta que esté agotado; se añade más agua hasta completar un litro.

Se prepara por separado una solucion con 4 gram. 44 centígr. de ácido arsenioso puro, 30 gram. de ácido clorhídrico puro diluido en su volúmen de agua, y se añade más agua destilada para tener un litro de licor.

Para efectuar la valorizacion se toman 10 centím. cúbicos de esta solucion y se colora con 3 gotas de sulfato de índigo; se pone la de hipoclorito en una probeta graduada en décimos de centím. cúbicos y se vierte gota á gota sin cesar de agitar, sobre aquella, hasta que desaparezca la coloracion azul; por el número de divisiones de la probeta se calcula la cantidad de hipoclorito empleado para convertir el ácido arsenioso en ácido arsénico, necesitándose para verificar esta trasformacion en el licor arsenical valorizado, su volúmen de cloro.

Si para convertir en ácido arsénico los 10 centím. cúbicos de la solucion arsenical, se han necesitado 100 divisiones ó 10 centím. cúbicos de hipoclorito, éste contiene 1 litro de cloro por 10 gram., ó 100 litros por kilógramo; marca entónces 100° clorométricos.

Si se han empleado más de 100 divisiones para efectuar esta trasformacion, entónces la riqueza de cloro en el hipoclorito, está en razon inversa del número de las divisiones; será menor, y se puede resolver la cantidad por una simple proporcion que el cuarto término hará conocer. Si 125 divisiones representan 10 centím. cúbicos de cloro, 1000 divisiones representarán 80 litros de cloro por kilógramo, y el hipoclorito tendrá 80° clorométricos.

U. M. Estimulante poco usado al interior; al exterior desinfectante y preferible al ácido fénico.

INC. Los ácidos.

CONTRAV. Los del cloro.

HIPOCLORITO DE SOSA LÍQUIDO. Cloruro de sosa, Clorito de sosa, Subcloruro

* El Sulfato de índigo para este ensaye, se prepara disolviendo 1 parte de índigo en 9 partes de ácido sulfúrico á 66°.

de sosa, Cloruro desinfectante, Licor de Labarraque; Hypoclorite de soude liquide, Fr.; Chloride of soda, Labarraque's desinfecting liquid, Ing.; *Hypochloris sodicus aqua solutus.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido, incolore, de olor de cloro, sabor salino, reaccion alcalina; decolora el sulfato de índigo y destruye muchas sustancias orgánicas, entre ellas los colores vegetales.

PREP.	Cloruro de sodio	300
	Bióxido de manganeso	300
	Ácido sulfúrico	300
	Carbonato de sosa cristaliz.	500
	Agua destilada	2000

Mezcladas las dos primeras sustancias despues de pulverizadas, póngase en un matraz de vidrio colocado sobre baño de arena; adáptese á la boca de aquel, por medio de un tapon de corcho, un tubo en *S* y otro biacodado; sumérjase 2 ó 3 centím. el brazo largo de éste en una poca de agua contenida en un frasco de tres bocas; en la de en medio póngase un tubo de seguridad, y de la tercera partirá un segundo tubo, igualmente biacodado, que comunique con un frasco en el que se habrá puesto la sosa disuelta en el agua. Tapadas las junturas y cuando estén secas, échese en partes por el tubo en *S*, el ácido diluido de antemano en su peso de agua; déjese obrar en frio, y cuando haya cesado el desprendimiento de gas, caliéntese el baño de arena, sosteniendo el fuego hasta que cese todo desprendimiento. Desmóntese el aparato cuando esté frio, recójase el producto y consérvese en vasijas bien tapadas y al abrigo de la luz. Debe contener dos veces su volúmen de cloro, esto es, marcar 200° clorométricos. (V. Hipoclorito de cal.)

Se puede obtener tambien por doble descomposicion, de la manera siguiente:

Hipoclorito de cal á 90° *	100
Carbonato de sosa cristalizado	200
Agua	4500

Dilúyase el hipoclorito en 2000 partes del agua hasta que esté perfectamente dividido; decántese el líquido, añádase al resíduo 1000 partes más de agua, tritúrese de nuevo, mézclense los dos licores y filtrense; por separado disuélvase el carbonato en el resto del agua; mézclese la solucion á la del hipoclorito, agítese, déjese reposar, sepárese el precipitado de carbonato de cal y consérvese el producto en botellas tapadas y al abrigo de la luz.

U. M. Los mismos que el hipoclorito de cal.

INC. Los ácidos.

CONTRAV. Los del cloro.

HIPOFOSFITO DE CAL. Hypophosphite de chaux, Franc.; Hypophosphite of lime, Ing.; *Hypophosphis calcicus.*

C. FÍSIC. y Q. Puede cristalizar en prismas rectangulares, brillantes y flexibles; pero de ordinario es pulverulento, blanco y deliquescente; sabor caliente algo alcalino; soluble en 6 partes de agua fria, algo soluble en el alcohol débil, insoluble en el alcohol concentrado; produce las mismas reacciones que el de sosa.

PREP.	Fósforo	10
	Cal viva	40
	Alcohol á 95°	100
	Agua	400

Apáguese la cal en 80 partes del agua; agréguese el resto de ésta para formar lechada; mézclese el alcohol y póngase en vasija apropiada; redúzcase el fósforo á pequeños fragmentos y añádase á aquella; caliéntese la mezcla á fuego moderado hasta que el fósforo libre desaparezca y cese el desprendimiento de fosfuro de hidrógeno; filtrese; hágase pasar por el líquido una corriente de ácido carbónico para precipitar el exceso de cal; filtrese nuevamente para separar ésta; evapórese el líquido hasta la sequedad á temperatura de 60°, teniendo las mismas precauciones que se indican al hablar del de sosa; recójanse los cristales, séquense y consérvense en pomos tapados.

ADULT. Si esta sal no es enteramente soluble en el agua, es porque durante su preparacion se ha formado fosfito de cal y aun fosfato; el hipofosfito puro no debe dar olor aliaceo cuando se tritura con agua; si da ese olor y produce efervescencia con los ácidos diluidos, es porque contiene carbonato de cal; la solucion de hipofosfito puro acidulada con ácido acético, no debe precipitar ni por el sulfato de cal ni por el cloruro de bario.

U. M. y D. Los mismos que los del hipofosfito de sosa.

HIPOFOSFITO DE SOSA. Hypophosphite de soude, Fr.; Hypophosphite of soda, Ing.; *Hypophosphis sodicus.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco, inodoro, cristaliza en tablas rectangulares de sabor salado; soluble en 2 partes de agua y en 15 de alcohol á 90°; su solucion acuosa por un suave calor reduce las sales de oro, plata y mercurio; sobre brasas se trasforma en fosfato y produce una llama amarilla; calentado con precaucion en un tubo de ensayes se descompone, desprende hidrógeno fosforado que se inflama espontáneamente produciendo una llama pálida y verdosa; en el resíduo se puede comprobar la existencia de la sosa y del ácido fosfórico.

PREP.	Hipofosfito de cal	60
	Carbonato de sosa cristalizado	90
	Agua destilada	900

Disuelto el hipofosfito de cal en 600 gram. del agua, y el carbonato de sosa en el resto, reúnanse las soluciones despues de filtradas; sepárese por el filtro el carbonato de cal formado, y el líquido evapórese en B. M. ó en una estufa, en cápsulas puestas sobre láminas de fierro y cuya temperatura no exceda de 80°, porque si llega á 100° ó poco ménos, hace explosion cuando comienza á secarse. Recójanse los cristales formados, y para pu-

* Véase Hipoclorito de cal.

rificarlos y obtener la sal granulada, disuélvanse en alcohol, evapórese el líquido hasta la consistencia de jarabe, cuidando de moverlo con frecuencia, y abandónese en lugar fresco.

ADULT. Por mala preparacion puede contener cal ó barita, segun el hipofosfito que se haya empleado en su preparacion; cuando está puro, su solucion acuosa no debe precipitar ni por el oxalato de amoniaco ni por el sulfato de sosa; se puede reconocer tambien su pureza, disolviéndolo en el alcohol; las sales extrañas quedarán por resíduo.

U. M. Aconsejado como antituberculoso, pero la práctica no parece demostrar aún que tenga esta propiedad. D. 50 centígr. á 2 gram.

HIPOSULFITO DE SOSA. Sulfito sulfurado de sosa; Hyposulfite de soude, Franc.; Hyposulphite of soda Ing.; *Hyposulphis sodicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas romboidales terminados en bisel; es incoloro, trasparente, inodoro, de sabor salino amargo, inaltorable al aire, soluble en el agua ó insoluble en el alcohol; por la accion del calórico se funde y convierte en sulfato de sosa y en pentasulfuro de sodio; no precipita en frio las sales solubles de plomo ó de plata, pero una solucion concentrada de hiposulfito, disuelve sus sales insolubles así como el biyoduro de mercurio, el sulfato de cal y otras; los ácidos minerales lo destruyen.

PREP.	Carbonato de sosa cristalizado	200
	Agua destilada.....	400
	Flor de azufre.....	25

Disuelto el carbonato en el agua, se pone la mitad de la solucion en el segundo frasco ó recipiente del aparato empleado para la preparacion del sulfito de sosa (v. esta palabra), hasta que esté bien saturado por el ácido sulfuroso que allí se desprende; se le mezcla la otra mitad y se hierve para eliminar el exceso de ácido; se agrega el azufre y se pone á hervir de nuevo hasta que éste se disuelva; se filtra el líquido y se evapora para que cristalice, poniéndolo en lugar fresco.

ADULT. Por vicio de preparacion puede estar mezclado al sulfito, y en ese caso, se enturbiará por el nitrato de barita, formándose sulfito de barita; quedará claro cuando esté puro. El comercial suele contener cloruro de sodio y sulfato de sosa: se descubre el primero, acidulando una solucion de hiposulfito con ácido nítrico y sometiendola á un calor moderado, hasta que haya perdido el olor de ácido sulfuroso; se filtra el licor, y si da con el nitrato de plata un precipitado blanco cuajado soluble en el amoniaco, indicará que tiene cloruro de sodio; el sulfato de sosa se reconocerá por el precipitado que da con el cloruro de bario.

U. M. Fundente, resolutivo, antiséptico; poco empleado en medicina; es usado en fotografía y en inyecciones para la conservacion de los cadáveres. D. Al interior de 1 á 5 gr.

INC. Los ácidos.

LACTATO DE FIERRO. Lactate de fer, Fran.; Lactate of iron, Ing.; *Lactas ferrosus.*

C. FÍSIC. y Q. En placas blancas ligeramente amarillosas ó verdosas, compuestas de muchos pequeños cristales tetraédricos; inalterable al aire; sabor semejante al de la tinta; soluble en 48 partes de agua fria y en 12 de agua hirviendo; insoluble en el alcohol; su solucion acuosa se altera por el contacto del aire, peroxidándose el fierro y pasando al estado de lactato de sesquióxido, que es de color moreno y deliquescente.

PREP.	Lactato de cal*	1000
	Sulfato de fierro cristalizado.	900
	Agua destilada.....	2000

Disuélvase por medio del calórico el lactato en el agua, y cuando el líquido esté en ebullicion, agréguese el sulfato de fierro; luego que se haya disuelto, apártese la vasija del fuego, échese el licor turbio sobre un lienzo tupido, exprímase fuertemente y abandónese el líquido claro para que cristalice; recójanse los cristales, aprénsense y séquense en B. M.

Las aguas madres por la evaporacion producen nuevos cristales, pero éstos salen coloridos; para obtenerlos puros se mezcla el líquido con un poco de hidrato de cal, se pone á hervir y se filtra; el licor filtrado se satura por una pequeña cantidad de ácido sulfúrico; se filtra nuevamente y se evapora hasta que marque 10° al pesa-sales; se añaden á cada litro de licor caliente 25 gram. de sulfato de fierro cristalizado, y se termina la operacion como se ha dicho.

En lugar de aprensar los cristales obtenidos se puede decantar el líquido que los cubre, lavarlos con alcohol, secarlos despues con papel de filtro y terminar la desecacion en la estufa.

ADULT. Por fraude le mezclan, principalmente al que está en polvo, sulfato de fierro deseeado, azúcar de leche y almidon: el sulfato de fierro se descubre por el precipitado blanco insoluble en el ácido nítrico que forma su solucion con el cloruro de bario; la azúcar de leche, por la accion del ácido nítrico, produce ácido múcico que forma un polvo blanco, cristalino, insoluble en el alcohol, y que tratado por el ácido sulfúrico toma un color rojo carmesí; el almidon da coloracion azul con el yodo al lactato que lo contiene.

U. M. Tónico reconstituyente. D. Al interior de 10 centígr. á 1 gram.

INC. Los de las sales de fierro.

LACTATO DE MAGNESIA. Lactate de magnésie, Fran.; Lactate of magnesia, Ing.; *Lactas magnesicus.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, blanco, cristaliza en pequeños prismas alargados, ó en forma de pezones aplastados; su sabor es terroso y algo alcalino; es soluble en el agua ó insoluble en el alcohol.

* Véase Ácido láctico.

LAC

PREP. Acido láctico..... 100
Agua destilada..... 1000
Carbonato de magnesia..... c. b.

Dilúyase el ácido en el agua; caliéntese la mezcla y agréguese poco á poco la magnesia hasta la completa saturacion del ácido, cuidando de no añadir nueva cantidad sino hasta que haya desaparecido la primera; concéntrese despues la solucion y abandónese para que cristalice.

U. M. Antidispéptico y purgante poco usado.

LACTATO DE QUININA. Lactate de quinine, Franc.; Lactate of quinia, Ing.; *Lactas quinicus.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, blanco, cristaliza en agujas prismáticas y sedosas; sabor amargo. es muy soluble en el agua y en el alcohol;

PREP. Quinina recientemente precipitada..... 100
Ácido láctico..... c. b.

Póngase el ácido en una cápsula de porcelana colocada en B. M.; agréguese poco á poco la quinina hasta que el licor quede neutro, y déjese en lugar fresco para que cristalice.

U. M. Siendo una sal muy soluble, los médicos italianos la emplean con éxito contra las intermitentes.

LACTATO DE ZINC. Lactate de zinc, Franc.; Lactate of zinc, Ing.; *Lactas zincicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en agujas prismáticas de cuatro caras ó en láminas brillantes; es blanco, de sabor ligeramente azucarado y despues estíptico; soluble en 58 partes de agua fria y en 6 de agua hirviendo; insoluble en el alcohol; precipita en amarillo naranjado por el percianuro de fierro y potasio, y en blanco por el protocianuro.

PREP. Satúrese el ácido láctico por carbonato de zinc recientemente precipitado; filtrese en caliente el licor, concéntrese y póngase en lugar fresco para que cristalice.

U. M. Antiespasmódico; se dice que es antiepiléptico especialmente. D. Al interior de 10 centígr. á 2 gram. en varias tomas al dia.

INC. Los álcalis, los carbonatos alcalinos, los fosfatos y sulfuros solubles, y las materias que contengan tanino.

MERCURIO. Azogue; Mercure, Vif-argent, Fran.; Mercury, Quecksilver, Ing.; *Hydrargyrum.*

C. FÍSIC. y Q. Metal líquido, muy pesado, brillante, de un blanco algo azuloso, insípido, inodoro é insoluble en el agua; entra en ebullicion á 350°; calentado en un matraz se volatiliza enteramente, condensándose en la parte fria de su cuello; es volátil aun á la temperatura ordinaria; se coagula á —40°; agitado largo tiempo con el aire ó sin él, ó con agua, se reduce á un polvo negruzco muy dividido, que es lo que se llama *mercurio dividido ó etiope per se;* triturado con cuerpos sólidos ó blandos ó con alguna grasa, el mercurio queda *extinguido;* se combina con los ácidos y forma sales de protóxido y de

MOR

peróxido; las primeras precipitan en verde amarilloso por el yoduro de potasio, y las segundas en rojo.

PURIF. El mercurio del comercio contiene generalmente plomo, zinc ó estaño, y entónces forma, como dicen, *cola,* que consiste en que un glóbulo puesto sobre una hoja de papel y movido en todos sentidos, no conserva la forma esférica como el que está puro, sino que presenta una punta y por eso toma la figura de una pera, manchando además el papel. Segun la proporcion de los metales extraños con que está amalgamado, pierde más ó ménos su brillo y su movilidad; está opaco, se adhiere á la mano y á las paredes de la vasija que lo contiene, dejando sobre los cuerpos que toca una capa metálica, delgada y negruzca.

Para los usos medicinales se purifica introduciendo en un frasco 1000 partes de mercurio con 10 de ácido nítrico diluido en dos veces su volúmen de agua, agitando con frecuencia la mezcla por 24 horas; decantando despues la solucion que sobrenada, en la cual se encuentran los otros metales al estado de nitratos, lavando en seguida el mercurio repetidas veces con agua destilada, y secándolo entre hojas de papel de estraza.

U. M. Alterante, antisifilítico, antiflogístico, revulsivo. D. Al interior de 5 á 20 centígramos en píldoras. Se usa al estado metálico rara vez; entra en varias preparaciones oficinales.

MORFINA. Morphine, Franc.; Morphia, Ing.; *Morphina.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas brillantes rectangulares, ó en pirámides truncadas, ó en octaedros romboédricos; es incolora, inodora, de sabor amargo; soluble en 1000 partes de agua fria, en 500 de agua hirviendo, en 40 de alcohol anhidro á la temperatura de + 15°, y en 24 del mismo hirviendo; el alcohol á 80° la disuelve mejor que el anhidro; se disuelve en 200 partes de cloroformo; muy poco soluble en los cuerpos grasos y en los aceites volátiles; soluble en los álcalis cáusticos. Contiene dos equivalentes de agua que pierde á una temperatura de 120°, se vuelve opaca y se funde sin descomponerse; á la de 200° se descompone; pulverizada y puesta en una solucion diluida y no ácida de sesquicloruro ó de sesquisulfato de fierro, se colora en azul; el ácido yódico y el yodato ácido de potasa son descompuestos por la morfina; los licores toman una coloracion amarillo-morena y se precipita el yodo; dichas coloraciones suben de punto por el amoniaco, lo que no sucede con otras materias orgánicas; el percloruro de oro tambien la precipita en amarillo que pasa luego al azul, y por último al violáceo.

PREP. Opio..... 1000
Cloruro de calcio puro y fundido..... 120
Amoniaco, ácido clorhídrico y carbon animal lavado.... c. b.

Redúzcase el opio á pequeños pedazos,

macérese por 24 horas en 8 veces su peso de agua fria, cuélese con expresion, y el resíduo trátese varias veces del mismo modo hasta agotar el opio de sus principios solubles; reúnanse los licores y evapórense en B. M. hasta la consistencia de extracto; disuélvase éste en 4 veces su peso de agua fria, filtrese la solucion y evapórese hasta la consistencia de jarabe; caliéntese en seguida y añádase el cloruro de calcio disuelto en 2 veces su peso de agua; dilúyase todo en agua fria y sepárese el precipitado compuesto de meconato y sulfato de cal, materias colorante y resinosa.

Concéntrese el líquido en B. M. para separar de él otra nueva porcion de meconato de cal que se deposita; el líquido filtrado evapórese hasta la consistencia de jarabe, añádasele ácido clorhídrico hasta que dé reaccion muy poco ácida, y abandónese en lugar fresco para que cristalice. Póngase la masa, que se forma al cabo de algunos dias, en una tela tupida de brin y aprénsese; los cristales coloridos que quedan en la tela, disuélvanse en la menor cantidad posible de agua caliente y déjense cristalizar otra vez.

Evapórese el agua madre y reúnanse los cristales que produzca á los primeramente obtenidos, los cuales son formados de clorhidrato doble de morfina y de codeina; disuélvanse nuevamente en el agua, á la que se agrega el carbon animal en cantidad igual al peso de los cristales, y digiérase á una temperatura de 88°; filtrese el licor y concéntrese; por el enfriamiento quedarán cristales puros de clorhidrato de morfina y de codeina. Disuélvanse en agua caliente y precipítese la morfina por amoniaco en muy ligero exceso para que la codeina quede en solucion; recójase el precipitado; lávese con agua fria, y despues de seco disuélvase en alcohol hirviendo, abandonando la solucion para que cristalice por el enfriamiento.

Adult. Por vicio de preparacion suele contener narcotina en mayor ó menor proporcion, segun el procedimiento que se haya empleado para su extraccion; por fraude puede tambien contenerla. La morfina pura disuelta en ácido clorhídrico débil y luego precipitada por potasa cáustica, si se le pone en exceso, se redisuelve en totalidad; pero si contiene narcotina, ésta queda por resíduo. Otro modo de reconocer dicha adulteracion consiste en tratar la morfina adulterada por el éter en frio, el cual disolverá la narcotina y no la morfina; si se evapora la solucion etérea, quedan cristales de narcotina, que serán reconocidos por sus reactivos especiales.

Lo mezclan tambien por fraude azúcar, fosfato de cal y otras sales minerales: la morfina ó sus sales que tienen azúcar, se ennegrecen y carbonizan cuando se tocan con una varilla mojada en ácido sulfúrico; las sales minerales quedan por resíduo, cuando se calcina la morfina que las contiene.

U. M. Narcótica y sedativa. D. Al interior de 5 milígr. á 1 y 3 centígr. Sola se emplea rara vez, por causa de su insolubilidad, y se prefieren sus sales; esta misma observacion es de tenerse en cuenta si se quisiere emplear en inyecciones hipodérmicas.

Inc. La belladona y por consiguiente la atropina y sus sales.

Contrav. y Ant. La solucion yodo-yodurada de Bouchardat (V. Atropina), sacándola despues del estómago con una bomba aspirante; en seguida el extracto de belladona en dósis progresivas hasta obtener los efectos de su antagonismo con el opio, que se indica por la dilatacion de las pupilas; ó la tintura de belladona con el mismo objeto: en caso de no tener á la mano estas sustancias, el café sin dulce en grandes dósis por la boca ó por lavativas, y despertar y hacer andar al enfermo continuamente.

NAFTALINA. Hidruro de naftila, Naftaleua; Naphtaline, Franc.; Naphtalin, Ing.; *Naphtalina.*

C. físic. y q. Cristaliza en láminas romboidales ó en escamas micáceas; pero disuelta en éter, se obtienen por la evaporacion prismas romboidales oblícuos; es incolora, trasparente, untuosa al tacto, de olor fuerte y aromático algo semejante al del alquitran; sabor picante y aromático, algo acre; es volátil aún á la temperatura ordinaria; se funde á 79° y hierve á 212°; á 0,76 es insoluble en el agua; soluble en el alcohol, el éter, el cloroformo y en los aceites fijos y volátiles; el ácido sulfúrico forma con ella una combinacion análoga al ácido sulfovínico; tratada por el ácido nítrico se convierte en *nitronaftalina;* por los agentes reductores (V. Bencina), se convierte en *naftilamina* semejante á la anilina y como ésta es susceptible de producir materias colorantes.

Prep. No se prepara en las oficinas de farmacia, pero se purifica la del comercio sublimándola de la misma manera que el ácido benzóico. (V. esta palabra.) Para obtenerla cristalizada, se disuelve en alcohol anhidro ó en éter, y se deja evaporar.

U. M. y D. Al interior como anticatarral, vermífuga, de 50 centígr. á 1 gram.; al exterior contra las enfermedades de la piel, de una manera apropiada. Poco se usa.

NARCEINA. Narcéine, Franc.; Narcein, Ing.; *Narceina.*

C. físic. y q. Cristaliza en largas agujas sedosas; es blanca, inodora, de sabor amargo; soluble en 1285 partes de agua fria, algo más soluble en el agua caliente; en 945 de alcohol; soluble en el ácido acético y en el cloroformo; casi insoluble en el éter; á más de 100° se funde y convierte en un líquido amarillo que se vuelve sólido y amorfo por el enfriamiento. El amoniaco y las soluciones débiles de potasa ó de sosa la disuelven fácilmente, pero una solucion concentrada de potasa la precipita en una materia de aspecto aceitoso; el ácido sulfúrico la disuelve y se colora en rojo; el yodo forma con ella un compuesto azul subido, cuyo color lo pierde por el calor; al contacto del cloro se colora en verde pasando despues al amarillo

por la adicion del amoniaco: adicionada una solucion de narceina de yoduro doble de potasio y zinc y agua yodada, y agitada la mezcla con éter, toma el licor una coloracion azul.

PREP. Trátense las aguas madres de donde se ha depositado la morfina (V. Morfina), por el amoniaco, para precipitar la narcotina, la tebaina y una materia resinosa; sepárese el precipitado, y al licor filtrado añádase solucion de acetato de plomo cristalizado; déjese reposar y filtrese; precipítese el exceso de plomo por ácido sulfúrico diluido y filtrese nuevamente; neutralícese el líquido con amoniaco; concéntrese en B. M. hasta que forme película, y abandónese por algunos dias. Sepárese el precipitado, lávese con agua fria, hiérvase con agua pura y recójanse los cristales de narceina que se depositan por el enfriamiento; purifíquense éstos tratándolos por el agua hirviendo y carbon animal lavado.

Se puede obtener directamente, si no se tiene el agua madre que queda de la preparacion de la morfina, formando con el opio un extracto acuoso, disolviéndolo en agua destilada y precipitando la morfina por el amoniaco. Separada ésta, concéntrese la solucion y filtrese; añádase agua de barita para precipitar el ácido mecónico; sepárese el exceso de barita por el carbonato de amoniaco; caliéntese el licor para volatilizar el exceso de la sal amoniacal, y evapórese hasta la consistencia de jarabe; abandónese por algunos dias, y sepárense por expresion los cristales formados; disuélvanse en alcohol y déjense cristalizar; purifíquense por una nueva cristalizacion, y trátense por éter para separar la meconina.

ADULT. Por mala preparacion retiene sulfato de cal y meconina: por fraude le añaden almidon ó azúcar: el alcohol á 96° hirviendo disuelve la narceina y deja por resíduo el sulfato de cal, el almidon y el azúcar; el éter puro disuelve la meconina que queda por resíduo al evaporarse este líquido; disuelta en ácido sulfúrico diluido y evaporando la solucion, toma un tinte verde.

U. M. Hipnótica, analgésica, anexosmótica. D. Al interior de 5 milígr. á 20 centígr. en el dia; sus sales, como el clorhidrato, en inyecciones hipodérmicas 1 centígr. en 100 de agua.*

INC. y CONTRAV. Como la morfina.

NITRATO DE AMONIACO. Azotato de amoniaco, Nitro inflamable, Nitro amoniacal, Sal amoniacal nitrosa; Azotate d'ammoniaque, Franc.; Nitrate of ammonia, Ing.; *Nitras ammonicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas rectos de seis caras, terminados por pirámides de sies caras; es incoloro, inodoro, de sabor amargo y picante; es deliquescente, muy soluble en el agua; su liquefaccion en este vehículo produce un abatimiento de temperatura y se emplea como mezcla frigorífica; es insoluble en el alcohol; se funde á 200°; calentado entre 230° y 250° se descompone en agua y en protóxido de ázoe; una temperatura más elevada lo reduce en ázoe, bióxido de ázoe, ácido hipoazótico y amoniaco; á 150° el ácido sulfúrico concentrado lo desdobla en agua y en protóxido de ázoe.

PREP. Satúrese por amoniaco el ácido nítrico diluido; evapórese la solucion hasta que se cubra de una ligera película; colóquese despues en un lugar fresco para que cristalice.

U. M. Diaforético, diurético, vermífugo. D. Al interior de 25 centígr. á 1 gram.

NITRATO BÁSICO DE BISMUTO. Subnitrato de bismuto, Subazotato de bismuto, Blanco de afeite, Magisterio de bismuto; Sous nitrate de bismuth, Franc.; Subnitrate of bismuth, White bismuth, Ing.; *Subnitras bismuthicus.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco, inodoro, insípido, insoluble en el agua, pero por un contacto prolongado lo hace más básico; el agua hirviendo lo descompone con más rapidez y queda una mezcla de subnitrato y óxido de bismuto: el ácido nítrico diluido lo disuelve sin efervescencia; la solucion precipita en moreno castaño por el yoduro de potasio; es inalterable á la luz cuando está puro, pero se ennegrece en presencia de las materias orgánicas; toma un color moreno por las emanaciones sulfurosas; á la temperatura de 100° pierde un equivalente de agua; á la de 260° pierde su ácido y se convierte en óxido de bismuto.

PREP. Bismuto metálico puro en pequeños pedazos	125
Carbonato de sosa	640
Ácido nítrico	640
Amoniaco	284
Agua destilada	c. b.

Mézclense en vasija apropiada 280 partes del ácido á 250 partes de agua destilada; añádase el bismuto y abandónese la mezcla por 24 horas; pasado este tiempo, dilúyase la solucion en 640 partes de agua, agítese con frecuencia y déjese reposar otras 24 horas; disuélvase por medio del calórico el carbonato de sosa en 1,280 partes de agua destilada y filtrese; cuando esté fria la solucion, póngase en ella la del nitrato de bismuto cuidando de moverla; viértase todo sobre un colador de lienzo, y lávese el carbonato de bismuto formado, con agua, hasta que salga insípida; recójase el precipitado, añádasele el resto del ácido, y complétese la reaccion por medio del calórico. Cuando se haya enfriado, póngase agua destilada, sin dejar de agitar hasta que el líquido tome un aspecto lechoso; filtrese pasadas 24 horas, y al líquido adicionado de 4,000 partes de agua, añádase el amoniaco por cortas cantidades, agitándolo constantemente; póngase el precipitado sobre un colador, lávese con 4,000 partes de agua, sométase á la presion y séquese el producto.

* Véase la interesante Tésis inaugural presentada por el malogrado Dr. Agustin M. Salazar y Murphy, titulada «Estudio sobre la accion fisiológica y terapéutica de la Narceina.» 1865.

NIT

El subnitrato de bismuto recientemente preparado y al estado de papilla, se conoce con el nombre de *crema de bismuto.*

ADULT. Si el bismuto empleado no está puro ó no se ha cuidado mucho su preparacion, puede contener fierro, cobre, plomo y arsénico, carbonato y sulfato de bismuto; el subnitrato disuelto en ácido clorhídrico, precipitará en azul por el ferrocianuro de potasio, si hay fierro; por el amoniaco toma un tinte azuloso si contiene cobre; por el ácido sulfúrico, precipita en blanco si tuviere plomo; calentado un poco del subnitrato hasta que pierda su ácido con una pequeña cantidad de acetato de potasa, dará olor de ajo si contiene arsénico; este olor es debido al óxido de cacodila que entónces se forma; si tratado por el ácido nítrico diluido hace efervescencia, contendrá carbonato de bismuto; el sulfato de bismuto se descubre hirviendo el subnitrato con solucion de bicarbonato de potasa puro; se forma sulfato de potasa que precipita en blanco por el cloruro de bario.

Por fraude le mezclan carbonato y oxicloruro de bismuto, carbonatos de cal y de plomo, sulfato y fosfato de cal y fécula.

El oxicloruro se descubre diluyendo subnitrato de bismuto con agua destilada, filtrándola y agitándola con solucion de nitrato de plata que producirá cloruro de este metal. Los carbonatos de cal y de plomo se descubrirán por la viva efervescencia que producirá el ácido nítrico al disolver el subnitrato, y por el precipitado blanco que formará en la solucion el ácido sulfúrico; el sulfato de cal y el almidon no se disuelven en el ácido nítrico; el primero, calcinado sobre un carbon con carbonato de sosa y tratado despues por un ácido, producirá ácido sulfhídrico, y la solucion dará con el oxalato de amoniaco un precipitado blanco; el segundo manifestará su reaccion característica con el yodo. El sulfato de bismuto se descubre por el precipitado blanco que producirá en la solucion nítrica el nitrato de barita; poniendo un poco de subnitrato de bismuto sobre un papel, colocando encima un cristalito de nitrato de plata y haciendo caer una gota de agua, aparecerá el color amarillo característico del fosfato de plata, que indicará la presencia del de cal. De esta manera se puede descubrir hasta un 3 por 100 del fosfato de cal en el subnitrato de bismuto. La solucion nítrica de esta sal adicionada de un exceso de amoniaco, tomará un color azul que indicará la existencia del cobre.

U. M. Astringente y el mejor absorbente en las enfermedades del tubo digestivo. D. Como antiácido, de 50 centígr. á 2 gram.; como antidiarréico, de 1 á 5 gram. Monneret administraba hasta 60 gram. en un dia.

INC. Los ácidos.

NITRATO DE FIERRO. Azotato de fierro, de sesquióxido de fierro; Nitrate de peroxide de fer, Nitre martial, Franc.; Nitrate of iron, Ing.; *Nitras ferricus.*

NIT

C. FÍSIC. y Q. Sólido, moreno rojizo, delicuescente, sabor ácido y astringente, soluble en el agua, en el alcohol y en la glicerina; desecado á una temperatura de 50° forma escamas negras; no es descomponible á la de 100°, pero á temperatura mayor deja un residuo de sesquióxido de fierro; su solucion acuosa tratada por un carbonato alcalino, se descompone, forma un nitrato de la base y se precipita sesquióxido de fierro.

PREP. Trátese el ácido nítrico por hidrato de sesquióxido de fierro reciente hasta que rehuse disolverse; filtrese la solucion y concéntrese en B. M. hasta la consistencia de miel espesa; extiéndase sobre platos que se colocan en una estufa calentada á 50° para que seque; recójase el producto y consérvese en pomos bien tapados.

Puede obtenerse incoloro y cristalizado en prismas rectangulares y deliquescentes, dejando largo tiempo en un frasco bien tapado, una mezcla de óxido negro de fierro y ácido nítrico concentrado: este producto se convierte en un líquido rojizo por el contacto del aire.

Con la solucion del nitrato de fierro tratada por un exceso de carbonato de potasa, de manera que redisuelva el precipitado, se obtiene un licor rojo llamado *tintura ferro-alcalina ó marcial de Stahl.*

U. M. Cauterético usado para destruir las vegetaciones: no se emplea al interior.

NITRATO DE PLATA CRISTALIZADO. Azotato de plata; Nitrate d'argent cristallisé, Cristaux de lune, Franc.; Nitrate of silver in crystals, Ing.; *Nitras argenticus in crystallos.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en láminas romboidales, planas y anhidras; es incoloro, inodoro, de sabor estíptico, metálico, desagradable y cánstico; por el contacto de materias orgánicas ennegrece y se reduce con el tiempo á plata metálica; es soluble en su peso de agua fria y en la mitad de su peso de agua hirviendo, en 10 veces su peso de alcohol frio y en 4 de alcohol hirviendo; fusible á 200°; al rojo se reduce primero á nitrito y luego en plata metálica; su solucion bajo la influencia de los rayos solares se ennegrece; el cloro, el bromo, el yodo y sus compuestos lo descomponen; su solucion mancha la piel y los tejidos orgánicos, primero en blanco, tomando por la luz color violáceo y ennegreciéndolos al fin; la misma solucion produce, con el ácido clorhídrico y los cloruros, precipitado blanco caseoso, insoluble en el ácido nítrico hirviendo y soluble en el amoniaco, el cianuro de potasio, los sulfitos é hiposulfitos alcalinos; es fusible sin descomponerse y forma una sustancia de aspecto córneo y de quebradura cristalina radiada; su mezcla con el azufre, carbon ó fósforo, detona por el choque.

PREP.	Plata pura.....	100
	Ácido nítrico á 33°.....	200

Reducida la plata á pequeños pedazos y

puesta en una cápsula de porcelana, colóquese ésta en baño de arena, agréguese el ácido y favorézcase la reaccion por el calórico; disuelto que esté el metal, filtrese el líquido sobre vidrio ó amianto y abandónese á que cristalice por el enfriamiento; las aguas madres evaporadas producen nuevos cristales. Reúnanse éstos á los primeros en un embudo para que escurran; rocíense con corta cantidad de agua destilada para separar el exceso de ácido, y cuando estén secos guárdense en pomos esmerilados y al abrigo de la luz.

Si la plata de que se ha hecho uso contuviese cobre, los cristales y la solucion acuosa tomarán color verde ó azul verdoso, segun la cantidad de aquel. Se purifican los cristales quebrantándolos ligeramente, poniéndolos en un embudo y lavándolos con ácido nítrico concentrado, que disuelve el nitrato de cobre sin atacar el de plata. Disuélvanse en agua destilada y háganse cristalizar de nuevo.

Adult. Para aumentar el producto, los fabricantes le mezclan nitrato de plomo ó de potasa: disuelto el nitrato de plata adulterado en agua destilada, y tratado por un cloruro alcalino, produce un precipitado de cloruros de plata y plomo: el de plata es soluble en el amoniaco, y el de plomo lo es en agua caliente, en la que se buscarán las reacciones de este metal: para descubrir el nitrato de potasa, véase el art. Piedra infernal.

U. m. Alterante al interior, astringente y cauterético al exterior. D. Al interior de 1 á 5 centígr.

Inc. Los álcalis y sus carbonatos, los fosfatos, sulfuros, cianuros, cloruros solubles y las materias orgánicas.

Contrav. Agua de sal comun, haciendo vomitar y evacuar despues.

NITRATO DE PLATA FUNDIDO. Piedra infernal; Nitrate d'argent fondu, Pierre infernale, Franc.; Nitrate of silver fused, Lunar caustic, Ing.; *Nitras argenticus fussus.*

C. físic. y q. Se presenta en cilindros blancos ó de un gris negruzco, de quebradura cristalina y radiada, soluble en el agua, sin resíduo cuando es blanco, y con él cuando es negruzco; dicho resíduo se disuelve en el ácido nítrico.

Prep. Puesto en un crisol de plata ó porcelana nitrato de plata cristalizado, colóquese sobre una hornilla, y cuando la sal esté en fusion tranquila, vacíese en una rielera untada de sebo y calentada; luego que esté todo frio, desmóntese aquella; recójanse los cilindros, límpiense con un lienzo y consérvense en frascos adecuados.

Los primeros cilindros sacados de la rielera están generalmente blancos, y se les conoce con el nombre de *piedra infernal blanca;* son algo ácidos y más quebradizos; los segundos salen negruzcos por la reduccion de una parte de la plata. Si se quiere obtener siempre blanco, úsese de una rielera de porcelana sin engrasar.

Adult. Fraudulentamente, al fundirlo, le mezclan nitratos de cobre, de potasa (con este último los cilindros son muy blancos y ménos quebradizos), de plomo ó de zinc, ó peróxido de manganeso. Contiene tambien el bióxido de cobre que resulta de la descomposicion del nitrato de este metal; el agua destilada lo dejará sin disolver, lo mismo que el de manganeso; el de cobre se podrá separar por el amoniaco, que lo disuelve tomando un color azul, y el de manganeso será reconocido por el desprendimiento de cloro que producirá con el ácido clorhídrico. La solucion acuosa tratada por este ácido dará un precipitado de cloruros de plata y de plomo; disuelto el primero por el amoniaco y separado, el de plomo será caracterizado por el color amarillo que tomará al contacto de un cristalito de yoduro de potasio. El líquido en que se precipitaron los cloruros, si se agita con solucion de ácido sulfhídrico, dará un precipitado blanco de sulfuro de zinc; separado éste por filtracion y evaporado el líquido, se obtendrá el nitrato de potasa.

U. m. Al exterior como cauterético.

Contrav. El del nitrato cristalizado.

NITRATO DE POTASA. Azotato de potasa, Sal de nitro, Nitro, Salitre purificado; Nitrate de potasse, Nitre, Salpètre, Franc.; Nitrate of potassa, Saltpetre, Ing.; *Nitras potassicus.*

C. físic. y q. Cristaliza en prismas romboidales, rectos, de seis caras, estriados; sus cristales presentan generalmente cavidades longitudinales en su interior; es incoloro, inodoro, inalterable al aire; de sabor fresco, salino y algo picante; soluble en el agua, produciendo un abatimiento de temperatura; es poco soluble en el alcohol débil, insoluble en el alcohol absoluto; puesto sobre brasas activa la combustion; se funde á 350°; calentado al rojo pierde dos equivalentes de oxígeno y se convierte en nitrito de potasa que al calor blanco se descompone á su vez en potasa, en oxígeno y en nitrógeno; facilita la combustion de las materias orgánicas y detona muchas veces cuando se calienta su mezcla; los ácidos más fijos que el nítrico lo descomponen enteramente.

Prep. Abunda en diferentes localidades de la República, formando eflorescencias en la superficie de la tierra; en las paredes húmedas, en los establos, en los edificios arruinados, mezclado con el nitrato de cal, en muchas plantas, etc. Los que se ocupan en fabricar salitre lo extraen de las tierras que lo contienen, por medio de la lixiviacion, llenando con ellas lo que llaman *piletas,* que son unas oquedades circulares bien terraplenadas y algunas veces fabricadas de mampostería, en cuyo fondo ponen un tubo por donde escurre el líquido, que recogen en grandes ollas de barro, poniendo encima del conducto ó agujero de la pileta, ántes de echar las tierras, una estera *(petate)* con el objeto de que no se obstruya el tubo; el líquido obtenido lo evaporan en vasijas cuadradas de lata y de poco fondo, á las que llaman *calderas;* al concentrarse se deposita cloruro de

sodio que separan con una cuchara ó con una espumadera de lata; agregan despues una poca de lejía de ceniza para descomponer en parte los cloruros de calcio y de magnesio y los nitratos de las mismas bases, que se hallan disueltos en el licor juntos con el salitre; separan el precipitado formado; concentran el líquido claro y lo cristalizan; los cristales obtenidos tienen color amarillo, son deliquescentes y lo llaman *salitre bruto;* éste lo disuelven en agua, lo filtran y cristalizan de nuevo, y el producto es conocido entónces con el nombre de salitre *medio refinado;* es más blanco que el anterior, sus cristales más grandes, pero contiene proporciones variables de cloruros de sodio y de magnesio, carbonato y nitrato de sosa, y materias orgánicas; es el que generalmente entregan al comercio.

Para purificarlo y obtener el *salitre refinado* se disuelve el anterior en agua, se pone á hervir la solucion y se agrega cloruro de calcio para descomponer el carbonato de sosa, y se añade al licor una poca de cola; se filtra por un lienzo tupido, se concentra á 45° y se abandona para que cristalice; la pequeña cantidad de cloruro de sodio que pudiera contener queda en las aguas madres.

Se reconoce la pureza del nitro si su solucion no precipita por el cloruro de bario, por el nitrato de plata, ni por el oxalato de amoniaco; en caso contrario es preciso purificarlo.

El nitrato de potasa, fundido y vaciado sobre una piedra lisa para que se formen tejos delgados, opacos, duros, de quebradura radiada y fáciles de pulverizar, se conoce con los nombres de *sal prunela* ó *cristal mineral.*

U. M. y D. Al interior como diurético de 1 á 4 gram.; hipostenizante á mayor dósis. A la de más de 20 gram. puede producir accidentes graves.

INC. El ácido sulfúrico, el alumbre, y los sulfatos de fierro, de cobre, de magnesia y de zinc.

ANT. Los estimulantes alcohólicos y el café.

NITRITO DE AMILO. Eter amilnitroso; Ether amylnitreux, Ether amylazoteux, Nitrite, azotite d'amyle, Franc.; Nitrite of amyl, Ing.; *Nitri amylicus.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido ligeramente amarilloso, de una densidad de 0,877; de olor semejante al de las manzanas; su vapor se descompone á 260° con una débil explosion; la potasa al alcohol lo descompone lentamente y se forma nitrite de potasa, y probablemente óxidos de etilo y de amilo; arrojado sobre potasa fundida arde y da valerato de potasa; calentado con agua y peróxido de plomo, produce alcohol amílico, nitrato y nitrito de plomo; con el zinc y el ácido sulfúrico en presencia del alcohol, se forma nitrito de etilo y amoniaco: el potasio da alcohol amílico; el cloro provoca numerosos cambios de color, el líquido pasa del amarillo bajo al rojo, al verde olivo, y al fin al verde pálido.

PREP. Acido nítrico..... 500
Alcohol amílico..... 500

Mézclese el ácido al alcohol en una retorta de capacidad seis veces mayor que el volúmen de la mezcla; colóquese en un horno de reverbero, ajústese á su cuello una alargadera y á ésta un recipiente; pónganse unos carbones encendidos al horno, y tan luego como se manifieste en la retorta la reaccion, lo que se conoce por las burbujas que se desprenden de su fondo, sepárense los carbones y déjese marchar la operacion por sí sola; recójase el producto y destílese á una temperatura de 105°; trátese la porcion destilada por potasa y rectifíquese por una nueva destilacion.

U. M. Richardson ha recomendado su empleo contra el asma; en Inglaterra, Estados Unidos y México, se ha usado últimamente contra la jaqueca y la epilepsia; en general se cree que su accion es la de un sedativo del sistema nervioso; otros piensan que es un estimulante de la circulacion; el hecho verdadero es que su accion no está bien definida. Cuando empieza á aplicarse, los latidos del corazon, se precipitan, viene una palidez en el rostro y luego una inyeccion de la cara; en algunas personas se ha visto producir verdaderos síncopes. Así pues, su administracion debe ser regida por la prudencia. Se emplea en inhalaciones vertiendo unas 4 ó 6 gotas en un pañuelo.

OXALATO DE PROTÓXIDO DE FIERRO. Oxalato ferroso; Oxalate do protoxide de fer, Fr.; Protoxalate of iron Ing.; *Oxalatum ferrossum.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo ligero, de color amarillo claro, suave al tacto, sabor algo ferruginoso; se altera con facilidad absorbiendo el oxígeno del aire; es insoluble en el agua fria, poco soluble en el agua caliente, soluble en el ácido clorhídrico diluido, sobre todo en caliente; la solucion es incolora y precipita en azul subido por el ferricianuro de potasio; el amoniaco lo descompone en frio, trasformándolo en ácido oxálico, y en protóxido de fierro; calentado sobre una lámina de platino, arde, dejando por resíduo óxido negro de fierro.

PREP. Disuélvase protosulfato de fierro en agua destilada hervida y trátese la solucion por un exceso de otra de oxalato de amoniaco ligeramente ácida; lávese el precipitado, séquese entre hojas de papel de estraza y consérvese en pomos cerrados.

U. M. Los de las sales de fierro, y se dice ne produce constipacion. D. Al interior, de 10 á 50 centigr.

ÓXIDO DE ANTIMONIO PRECIPITADO. Protóxido de antimonio; Oxide d'antimoine par precipitation, Franc.; Oxyde of antimony, Ing.; *Oxydum stibicum precipitatum.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo blanco, amorfo, insípido, inodoro, fusible al calor rojo oscuro sin descomponerse; se volatiliza y se sublima bajo forma de agujas cristalinas; cuando se

enfria despues de fundido, tiene el aspecto de una masa amarillosa, opaca, pesada y radiada; es insoluble en el agua, muy soluble en los ácidos clorhídrico y tártrico; su solucion en este último ácido da precipitado rojo naranjado por el sulfhidrato de amoniaco.

PREP. Tartrato de potasa y antimonio	100
Agua destilada	1500
Amoniaco líquido	c. b.

Disuélvase el emético en el agua y precipítese por el amoniaco; recójase el precipitado, lávese repetidas veces con agua destilada y séquese á la estufa.

Se obtiene tambien descomponiendo en caliente el cloruro de antimonio por el bicarbonato de sosa: el obtenido de este modo es el empleado en la preparacion del emético.

No debe confundirse este óxido con el antimonio diaforético, al que tambien dan impropiamente el nombre de *óxido blanco de antimonio.*

ADULT. Por fraude le mezclan carbonato de cal, fosfato de cal, ó ácido antimonioso: el carbonato de cal se descubre por la efervescencia con los ácidos, y porque la disolucion ácida que resulta diluida con agua, precipita por el oxalato de amoniaco; el fosfato de cal, por el precipitado gelatinoso que su solucion en el ácido nítrico dará por el amoniaco; el ácido antimonioso, por su insolubilidad en el ácido clorhídrico.

U. M. Contraestimulante. D. Al interior de 20 centígr. á 1 gramo; poco empleado.

ÓXIDO DE CALCIO. Protóxido de calcio, Cal, Cal viva; Chaux vive, Franc.; Lime, Calx, Ing.; *Oxydum calcicum.*

C. FISIC. y Q. Blanco, inodoro, sabor acre y cáustico; poco soluble en el agua fria, pero si se le añade una poca de azúcar se aumenta su solubilidad y se forma un compuesto llamado sucrato ó sacarato de cal; es mucho ménos soluble en el agua caliente; fijo é infusible al calor más fuerte de los hornos comunes, se funde en una especie de vidrio trasparente, produciendo una viva luz blanca, cuando se somete á la flama de una mezcla de oxígeno é hidrógeno. Si se moja con una poca de agua, se hidrata, se hincha, se reduce á polvo y desprende mucho calórico: se conoce entónces con los nombres de *hidrato de cal ó cal apagada.* Expuesto al aire absorbe su humedad y despues el gas carbónico, se hiende, se reduce á fragmentos y forma un compuesto de hidrato y carbonato de cal: se disuelve sin efervescencia en el ácido clorhídrico y en el ácido nítrico formando sales, que son precipitadas en blanco por el ácido oxálico ó por un oxalato soluble.

PREP. Se obtiene puro, reduciendo el mármol blanco á pequeños pedazos, que se colocan en capas alternadas con carbon sobre la parrilla de un horno de reverbero; se pone fuego por debajo de la parrilla hasta que el carbonato de cal tenga una temperatura roja y se convierta en óxido; cuando dicho óxido esté casi frio, se limpia su superficie para quitarle una poca de ceniza que se le ha adherido, y se guarda en pomos bien tapados.

ADULT. La cal del comercio, extraida por calcinacion de la piedra llamada de cal ó carbonato de cal natural, es de un blanco gris cuando está anhidra, ó blanca cuando está combinada con el agua: contiene carbonato de cal, potasa, magnesia, alúmina, sílice y óxido de fierro; sustancias que no tienen inconveniente en sus aplicaciones terapéuticas.

U. M. Anhidra, la cal al interior, es un veneno corrosivo; apagada, su actividad es menor, pero análoga; bajo la forma de *agua de cal* se usa como absorbente y antiácida, interior, y exteriormente, contra las enfermedades de la piel y las quemaduras. D. Al interior el agua de cal se da de 15 á 30 gram., el sacarato de 1 á 3 gram.

INC. Los ácidos.

CONTRAV. Repetidos vasos de vinagrate, ó un medio vaso de aceite de comer provocando despues el vómito.

ÓXIDO FERROSO-FÉRRICO. Óxido negro de fierro, Óxido de fierro magnético, Etiope marcial; Oxydo noir de fer; Etiops martial, Franc.; Magnetic oxyde of iron, Ing.; *Oxidum ferroso-ferricum.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo negro y de aspecto aterciopelado sin mezcla de rojo; no tiene olor ni sabor y es magnético; se disuelve sin efervescencia en el ácido clorhídrico, cuya solucion produce un precipitado azuloso con el ferrocianuro de potasio.

PREP. Sulfato de protóxido de fierro	250
„ de sesquióxido	170
Carbonato de sosa cristalizado	800
Agua	5000

Disuélvanse los sulfatos en la mitad del agua por medio del calor y en la otra mitad el carbonato de sosa; caliéntese esta solucion y añádasele la de los sulfatos, moviendo constantemente la mezcla; hiérvase por una hora; decántese y lávese el resíduo con agua destilada, hasta que no precipite por el cloruro de bario; recójase el óxido ferroso-férrico, dilúyase en alcohol, séquese á la estufa y consérvese en pomos cerrados.

U. M. Tónico reconstituyente. D. Al interior de 30 centígr. á 2 gram.

INC. Los de las preparaciones ferruginosas en general.

ÓXIDO DE FIERRO DIALISADO. Oxydo de fer soluble, fer dialisé, Fr.; *Oxidum ferricum dialysatum.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido de color rojo oscuro, opaco, cuando se ve en capa gruesa: es inodoro y de sabor ligeramente astringente: enrojece el tornasol y hace efervescencia con los carbonatos alcalinos; evaporado al aire, deja un resíduo moreno rojizo insoluble en el agua fria y en la caliente, pero es soluble cuando se ha evaporado con precaucion en

el vacío: se mezcla bien con el agua destilada, es soluble en una mezcla de alcohol y de éter ó insoluble en el éter puro: el sulfocianuro de potasio no lo colora: precipita por los ácidos y por los alcoholes así como con el agua de pozo, los vinos de Bordeaux, de Bourgogne, de Málaga y de Madera, con la goma, los mucílagos, la albumina, la salicina, los jarabes de frutas y por las tinturas en general: no precipita por el jarabe simple ni por los jarabes aromáticos, ni por la glicerina, ni por el alcohol: con muchas aguas aromáticas y la mayor parte de los alcoholatos, la solucion queda clara.

PREP. Percloruro de fierre líquido á 30° 402
Amoniaco líquido á 22° 161

Viértase el amoniaco sobre el percloruro, agítese fuertemente hasta que se disuelva el precipitado, y colóquese inmediatamente el líquido rojizo sobre un dialisador formado de un aro de madera de fresno en el cual se sujeta una hoja de papel pergamino ó bandruche bien unido y que no presente soluciones de continuidad, convenientemente mojado y bastante grande para que los bordes sobresalgan del círculo 10 centímetros; la capa de líquido que se ponga sobre esta especie de tambor, no debe exceder de 12 milímetros de espesor; se coloca despues en una vasija que contenga agua destilada, cuidando de renovarla todos los dias hasta que tratada por el nitrato de plata no produzca precipitado; recójase el líquido que queda sobre el dialisador, el que debe tener una densidad de 1,046 ó marcar 6° si la densidad es menor; evapórese en una vasija de fondo plano á una temperatura de 50° á 60° hasta que adquiera el grado requerido; si está muy concentrado, añádase con precaucion agua destilada hasta que tenga la densidad que deba marcar.

U. M. Los del fierro; muy recomendado por sus ventajas sobre las otras preparaciones. D. Al interior de 20 centígr. á 2 gram.

ÓXIDO DE FIERRO HIDRATADO. Sesquióxido, Bióxido ó Peróxido de fierre, Azafran de Marte aperitivo; Safran de Mars apéritif, Franc.; Hydrated peroxyde of iron, Ing.; *Oxydum ferricum aqua mediante paratum.*

C. FÍSIC. y Q. Participa de los del óxido rojo de fierro, diferenciándose de él, en que su color es rojo moreno; es ménos pesado y coherente; contiene agua de hidratacion que pierde por el calor; se disuelve más fácilmente en los ácidos con ligera efervescencia debida á una corta cantidad de carbonato ferroso que contiene. Es conocido y aun prescrito impropiamente con el nombre de *carbonato de fierro.*

PREP. Sulfate ferroso puro 150
Carbonato de sosa cristalizado.. 180

Disuélvanse separadamente las dos sales en agua destilada; filtrense las soluciones y viértase la segunda sobre la primera poco á poco, cuidando de mover con frecuencia la mezcla: cuando ya no se produzca precipitado y el licor esté algo alcalino, déjese reposar, decántese y láveso el depósito con agua fria hasta que salga insípida: escúrrase sobre un lienzo, séquese, y cuando esté bien rojo pásese por un tamiz y guárdese.

U. M. Tónico poco usado. D. Al interior, de 20 centígr. á 2 gram.

ÓXIDO ROJO DE FIERRO. Sesquióxido de fierro, Bióxido de fierro, Peróxido de fierro, Cólcotar, Azafran de Marte astringente, Rojo de Inglaterra, Rojo de Prusia, Peróxido de fierro anhidro; Oxyde rouge de fer, Terre douce de vitriol, Franc.; Peroxyde of iron, Ing.; *Oxydum ferri cum igne paratum*

C. FÍSIC. y Q. Pulverulento, de color rojo subido: no es atraido por el iman, no tiene olor ni sabor; es insoluble en el agua; al calor blanco pierde oxígeno y se cambia en óxido magnético: á la temperatura del rojo sombrío el hidrógeno y el carbono le reducen al estado metálico, y á la ordinaria las materias orgánicas, en presencia del agua lo convierten en protóxido: se disuelve difícilmente y sin efervescencia en los ácidos nítrico y clorhídrico y su solucion precipita en azul por el protocianuro de potasio y fierro.

PREP. En una vasija de fierro caliéntese sulfato de fierro puro, para que pierda su agua de cristalizacion; introdúzcase la sustancia blanca que queda en un crisol de barro, y caliéntese ésto hasta que aquella tome un color rojo y no se desprendan vapores ácidos; concluida la operacion, quítese del crisol, pulvericese, lávese repetidas veces con agua hirviendo, hasta que las aguas de lavadura no precipiten por el protocianuro de potasio y de fierre; porfiricese, séquese y consérvese para el uso.

ADULT. Por fraude le mezclan al comercial polvo de ladrillo: se descubre por el resíduo insoluble que queda cuando el peróxido que lo contiene es tratado por el ácido clorhídrico.

U. IND. Para limpiar los metales.

U. M. Tónico desusado. D. Al interior, de 10 centígr. á 2 gram.

ÓXIDO DE MAGNESIO. Magnesia calcinada, Magnesia pura; Magnésie, Franc.; Light Magnesia, Ing.; *Oxydum magnesicum.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo blanco, ligero, suave al tacto, inodoro, de sabor algo cáustico semejante al de la cal; absorbe el agua y el ácido carbónico del aire, de modo que con el agua se combina y forma lentamente un hidrato, y con el ácido carbónico se trasforma á la larga en carbonate; es casi insoluble en el agua, soluble sin efervescencia en los ácidos, y forma sales que producen precipitado blanco por un carbonato alcalino, y blanco cristalino por el fosfate de sosa amoniacal.

PREP. Llénese una vasija de barro sin vidriar, ó una olla mediana, con hidrocarbonato de magnesia en polvo; cúbrase con un *cajete* que tenga un pequeño agujero en el fondo; tápense las junturas con barro; celó-

quese el aparato así dispuesto en una hornilla; circúndese de carbones y caliéntese á la temperatura del rojo naciente, hasta que se calcule que se ha desprendido completamente de la magnesia el agua y el ácido carbónico que contenia: esto último se averigua, si con el agua acidulada ya no hace efervescencia. Cuando la operacion está bien dirigida, dos horas bastan para obtener el óxido de magnesio, que debe conservarse en frascos bien tapados.

Adult. Por vicio de preparacion puede contener fierro, alúmina, sílice, ó carbonato de magnesia: los tres primeros cuerpos, provenidos alguna vez de la vasija empleada en su preparacion, y el último, por una imperfecta calcinacion. Se conoce ésta, cuando tratando la magnesia por el ácido clorhídrico, hace una ligera efervescencia; el fierro, disolviéndola con el mismo ácido y tratando la solucion por el ferrocianuro de potasio, formará un precipitado azul; la alúmina, por el amoniaco, que dará un precipitado gelatinoso; y la sílice, porque se deposita en la solucion bajo la forma de un polvo blanco. Por fraude le añaden á la comercial, carbonatos de cal ó de magnesia, cal, ó sulfato de magnesia: los carbonatos se descubren por la viva efervescencia que produce la magnesia cuando se disuelve en el ácido clorhídrico: la misma solucion, tratada por el ácido oxálico, da precipitado blanco, si contiene cal; el sulfato se descubre, suspendiendo en agua destilada la magnesia que se analiza; filtrándola despues y tratando el producto por una sal soluble de barita, da un precipitado blanco.

U. m. Purgante. D. Al interior, de 2 á 15 gram.

Inc. Los ácidos.

ÓXIDO DE MERCURIO. Peróxido de mercurio, Deutóxido de mercurio, Bióxido de mercurio, Óxido rojo de mercurio, Precipitado rojo, Precipitado per se, Polvos de Juanes; Oxyde de mercure, Precipité rouge, Franc.; Red oxyde of mercury, Red precipitate, Ing.; *Oxydum hydrargyricum.*

C. físic. y q. Polvo de color rojo brillante si se ha obtenido por medio del nitrato de mercurio, ó amorfo y de color amarillo cuando se ha preparado por doble descomposicion y está hidratado: por el calórico se descompone y produce oxígeno y mercurio; es ligeramente soluble en el agua, á la que comunica sin embargo sabor metálico; soluble en los ácidos nítrico y clorhídrico; su solucion precipita en rojo por el ioduro de potasio.

Prep.	Mercurio puro	1000
	Acido nítrico	750
	Agua destilada	250

Dilúyase el ácido en el agua y póngase la mezcla en un matraz de vidrio de fondo plano; añádase el mercurio, colóquese el matraz en baño de arena, caliéntese suavemente hasta que se haya disuelto el mercurio: elévese poco á poco la temperatura para evaporar el líquido y desecar el nitrato formado: por la calcinacion de éste se desprenden muchos vapores nitrosos y la materia se colora en rojo; se conoce que la descomposicion es completa y la operacion concluida, cuando cesa el desprendimiento de vapores nitrosos, y en que se puede introducir sin resistencia, por todos los puntos de la materia contenida en el matraz, una varilla de vidrio, y salen adheridas á ésta partículas brillantes y de color rojo. Retírese entónces el fuego, déjese enfriar el matraz y rómpase para recoger el óxido; sepárense las partes no descompuestas para calcinarlas de nuevo ó reservarlas para otra operacion.

Es necesario cuidar de que no se eleve mucho la temperatura ni se prolongue demasiado la operacion para no reducir el óxido; así como, si el calor es insuficiente, el nitrato no se descompone enteramente y el producto queda cáustico, debido al subnitrato de mercurio que queda mezclado al óxido.

El *bióxido de mercurio hidratado* se prepara tratando una solucion acuosa de bicloruro de mercurio por otra de sosa cáustica: se recoge el precipitado, se lava, se seca entre hojas de papel de estraza y se conserva en pomos cerrados y al abrigo de la luz.

Adult. Por mala preparacion suele contener nitrato de mercurio; éste se descubre, porque calentado el óxido que lo contiene, produce vapores rutilantes de ácido hiponítrico.

Por fraude le mezclan minio, peróxido de fierro, ocre, ó ladrillo molido: todas estas sustancias quedan por resíduo cuando se calienta al rojo en un crisol. Además, tratado por ácido nítrico, se disuelven los óxidos de mercurio y de fierro, dando el último á la solucion un tinte amarillo rojizo; las otras sustancias no se disuelven más que en parte, quedando del ocre, la arcilla; del minio, el óxido pulga, y sólo el ladrillo se precipita totalmente.

U. m. Alterante y de uso peligroso al interior; al exterior como excitante escarótico ó insecticida, de una manera apropiada.

Inc. Los ácidos.

Contrav. Los del bicloruro de mercurio, y hacer vomitar.

ÓXIDO DE PLATA. Oxyde d'argent, Franc.; Oxyde of silver, Ing.; *Oxydum argenticum.*

C. físic. Sólido, pulverulento, de un color verde oliva cuando está recien preparado; es poco soluble en el agua, totalmente soluble en el amoniaco y en el ácido nítrico; el ácido clorhídrico lo descompone y forma cloruro de plata insoluble; calentado á 60° toma un color moreno; por la luz se descompone fácilmente y se trasforma en un polvo negro, compuesto de subóxido y de plata reducida.

El óxido de plata inflama muchos cuerpos ávidos de oxígeno, como el azufre, algunos sulfuros, el ácido fénico, la creosota, el tanino, etc., cuando se tritura con ellos.

Prep. Viértase una solucion de potasa cáustica sobre otra de nitrato de plata, has-

ta que cese de formarse precipitado; déjese depositar, láveso con agua destilada, séquese al abrigo de la luz y conservese en un pomo cubierto con papel negro.

U. M. Alterante. D. Al interior, de 2 á 10 centígram.

INC. Los ácidos, principalmente el clorhídrico.

ÓXIDO DE PLOMO. Protóxido de plomo, Litargirio, Greta, Almártaga; Litharge, Fraue.; Oxyde of lead, Litharge, Ing.; *Oxydum plumbosum.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, formado de escamas brillantes de color rojo amarilloso; es inodoro, fácilmente fusible, cristalizando al enfriarse en láminas brillantes; es muy poco soluble en el agua, con la que forma un hidrato; hace el papel de base hasta con los ácidos débiles y el de ácido con las bases fuertes; con el ácido silícico forma un silicato muy fusible, por cuya razon cuando se funde en crisoles de barro los perfora; su mejor disolvente es el ácido nítrico diluido.

No se elabora en las oficinas de farmacia, y para las preparaciones en que entra, se usa del que hay en el comercio.

Se distinguen tres clases: el litargirio *inglés*, reputado como el mejor, porque apénas contiene cobre aunque contenga algo de fierro y plata; el del *Cardonal* y el de *Zimapan*, que son del país. El de Zimapan se presenta en masas fundidas, vidriosas, más ó ménos cristalizadas y de un color verdoso; es conocido con el nombre de *litargirio de plata;* contiene mucho fierro, cobre y sílice, y por eso es ménos apreciado que el anterior aun para los usos industriales: el del Cardonal se presenta tambien en masas cristalizadas, de color rojizo ó rojo naranjado; á éste se le da el nombre de *litargirio de oro*, es ménos impuro que el anterior y se prefiere cuando se carece del inglés.

ADULT. Por fraude le agregan al extranjero, cuando está en polvo, sílice, ladrillo y arena rojiza; todas estas sustancias quedan por resíduo cuando se trata por el ácido nítrico diluido. El fierro y el cobre que suele contener por vicio de preparacion, se descubren disolviéndolo en ácido acético, precipitándolo por sulfato de sosa, separando por un filtro el sulfato de plomo formado, y tratando el líquido filtrado por el amoniaco: si contiene cobre, dará coloracion azul, y precipitado rojizo si hay fierro. El litargirio del país hasta ahora no lo han adulterado.

U. M. Astringente desusado en la medicina interna; pero entra en la preparacion de varios emplastos, ungüentos y pomadas.

CONTRAV. Los sulfatos de sosa ó magnesia, y hacer vomitar.

ÓXIDO ROJO DE PLOMO. Óxido plomoso, plómico, impropiamente llamado Deutóxido de plomo, Minio, Azarcon, Plombato de protóxido de plomo; Oxyde de plomb rouge, Minium, Fraue.; Red oxyde of lead, Ing.; *Oxydum plumbicum rubrum.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, pulverulento, pesado, de color rojo vivo, insoluble en el agua; descomponible por el fuego en oxígeno y litargirio; soluble enteramente en el ácido acético concentrado; soluble en parte en el ácido nítrico, formando nitrato de plomo soluble, y depositándose el ácido plómbico ú óxido pulga: la solucion del nitrato de plomo formado da precipitado amarillo con el bicromato de potasa.

PREP. Industrialmente se prepara fundiendo el plomo puro en el suelo algo cóncavo de un horno de reverbero, graduando el calor de modo que no pase de 300°, para que no se funda el protóxido de plomo que se forma primero, y moviéndolo constantemente con un rastrillo de fierro para favorecer la oxidacion, manteniendo la temperatura dicha hasta que el producto adquiera el color rojo.

ADULT. Por mala preparacion, puede contener un exceso de protóxido de plomo, cobre y fierro; tratado el minio por una disolucion de acetato neutro de plomo, éste disuelve el protóxido y queda por resíduo el minio: el cobre y el fierro se descubren por el mismo medio que se indicó al tratar del litargirio. Por fraude le mezclan colcotar, ocre rojo ó polvo de ladrillo; tratado el minio que los contiene por ácido nítrico diluido, adicionado de un poco de alcohol ó de azúcar, si es puro, se disuelve enteramente: si contiene estas sustancias, las deja por resíduo.

U. M. É I. Como el anterior.

CONTRAV. Los sulfatos de sosa ó magnesia, y hacer vomitar.

ÓXIDO DE POTASIO. Protóxido de potasio hidratado, Potasa cáustica por la cal, Piedra de cauterio; Potasse caustique à la chaux, Fraue.; Caustic potassa, Ing.; *Oxidum potassicum.*

C. FÍSIC y Q. Blanco, inodoro, sabor alcalino y muy cáustico, untuoso al tacto; indescomponible por el fuego y fusible á un calor cercano al rojo: desorganiza los tejidos, es soluble en el agua y en el alcohol, muy delicuescente al aire húmedo, convirtiéndose en parte en carbonato; su solucion tratada por un exceso de ácido tártrico, da precipitado cristalino; por el cloruro de platino lo produce amarillo cristalino, que se adhiere á las paredes de la vasija y es insoluble en el alcohol.

PREP.	Carbonato de potasa	500
	Cal viva.....	250
	Agua	6500

Dilúyase la cal en 2,500 partes de agua; disuélvase el carbonato en el resto del agua y póngase á hervir en vasija de fierro; añádase por partes la lechada de cal cuidando de no interrumpir el hervor, agítese la mezcla con una espátula, continúese el hervor por 30 minutos agregando agua para reemplazar la que se evapora; sepárese un poco del licor, dilúyase en su volúmen de agua, filtrese y trátese por agua de cal; si se enturbia, prosígase la ebullicion hasta que ensayado nuevamente no precipite. Cuélese

por un lienzo tupido, láveso el depósito que queda sobre el filtro con agua hasta que salga insípida; evapórense prontamente al fuego los licores claros, en vasija de plata ó de fierro no oxidado, hasta la sequedad. Continúese el fuego hasta la fusion ígnea y vacíese en una rielera, si se desea obtener en cilindros, ó sobre placas de metal quebrándola despues, ó en una cuchara de plata que tenga pico vertiéndola por gotas sobre un mármol ligeramente aceitado para obtenerla en pastillas; introdúzcase prontamente en pomos secos y bien tapados. Esta potasa es conocida con el nombre de *potasa por la cal.*

Para obtener la *potasa por el alcohol*, póngase la anterior en frascos de cristal con su peso de alcohol de 90°; déjese en contacto por 48 horas, removiéndola con frecuencia; sepárese la capa líquida, y al resíduo agrégnese otra cantidad igual de alcohol, que se separará como la primera despues del mismo tiempo de estar en contacto: reúnanse los licores en un frasco estrecho y bien tapado, y cuando estén bien reposados, decánteso el líquido claro, destíleso en retorta de vidrio para recoger la mitad del alcohol empleado, y evapórese al fuego el resíduo, en vasija de plata, hasta que no se desprendan vapores acuosos; evapórese al fuego el resíduo y fúndase como se ha dicho en la preparacion anterior separándole cuando esté fundida con una cuchara de plata la película negra carbonosa que se forma en su superficie para que no se colore el producto: vacíese sobre platos de plata, quiébrese y guárdese aún caliento en pomos bien tapados.

Del mismo modo se preparan la *Sosa cáustica por la cal* y la *Sosa cáustica por el alcohol*, empleando el carbonato de sosa en lugar del de potasa.

Adult. La potasa por la cal del comercio, por descuido en la preparacion, puede contener cal, sílice, alúmina, carbonato, cloruro y sulfato de potasa, óxido de fierro, de plata, de cobre ó de plomo.

Disuelta en agua destilada hirviendo, el óxido de fierro se precipita; la solucion despues de separado ésto, al saturarla con ácido nítrico, hará efervescencia si hubiere carbonato, y se precipitará la sílice en forma gelatinosa; filtrada la solucion, si se hace atravesar por una corriente de ácido sulfhídrico, se precipitarán los óxidos metálicos al estado de sulfuros, y disueltos, despues de lavados en ácido nítrico débil, se reconocerán por sus reactivos. Una parte del líquido en que se precipitarán los óxidos metálicos, será tratada por el amoniaco que precipitará la alúmina con un aspecto gelatinoso; separada ésta y añadiendo al líquido un carbonato alcalino, se depositará la cal. La otra parte del líquido trátese por nitrato de plata, que dará un precipitado caseoso soluble en el amoniaco, indicio de la presencia del cloruro: separado éste y agregando al líquido cloruro de bario, se producirá un precipitado pulverulento que revelará la existencia del sulfato.

Ensaye. La potasa por el alcohol debe disolverse sin efervescencia en el ácido nítrico diluido, y esta solucion, sobresaturada, no debe precipitar por el nitrato de barita: ella, sin embargo, se enturbia ligeramente por el nitrato de plata, lo cual es debido á una pequeña cantidad de cloruro de potasio, que la accion del alcohol no ha podido eliminar completamente.

U. m. Veneno corrosivo, desusado al interior; exteriormente se emplea como cáustico.

Inc. Los ácidos y varias sales metálicas.

Contrav. Repetidos vasos de vinagrato ó de limonada cítrica ó mejor tártrica.

ÓXIDO DE ZINC. Flores de zinc, Ponfolix, Lana filosófica, Nihil album; Oxyde de zinc, Franc.; Oxyde of zinc, Ing.; *Oxydum zincicum.*

C. físic. y q. Blanco, esponoso, muy ligero y suave al tacto cuando ha sido preparado por sublimacion; polvo blanco algo más pesado si se ha obtenido por via húmeda; es insípido, inodoro, insoluble en el agua, muy soluble sin efervescencia en los ácidos; es tambien soluble en los álcalis haciendo el papel de ácido y formando *zincatos.*

No se descompone por el calórico, pero toma un tinte amarillo que desaparece por el enfriamiento; expuesto al aire absorbe el ácido carbónico y se trasforma con el tiempo en carbonato; forma sales con los ácidos, que precipitan en blanco por los álcalis y por el ácido sulfhídrico, y en amarillo naranjado por el ferricianuro de potasio.

Prep. Póngase zinc puro en un crisol de barro, que se colocará en una hornilla, dándole una inclinacion de 45°; cúbrase con una tapa de barro dividida en dos mitades; rodéese de carbones encendidos, y cuando comience á enrojecer, quítese la mitad inferior de la tapa; agítese el metal con una varilla de fierro y recójanse con una cuchara de lo mismo los primeros copos que se hayan sublimado en la parte superior del crisol, poniéndolos aparte por tener generalmente un color amarillo naranjado y no ser puros; continúese moviendo el metal y recójase el óxido nuevamente formado, repitiendo esta operacion hasta que todo el zinc se haya convertido en óxido. Reúnase todo el producto, y despues de frio pásese por un tamiz de seda para separar algunos fragmentos del zinc no oxidado, ó fórmese una pasta con agua, dilúyase en mayor cantidad de este líquido, cuélese por un tamiz de cerda para que queden sobre él los fragmentos de zinc no oxidado, escúrrase el óxido sobre un lienzo de tejido apretado, y séquese á la estufa ó al sol sobre ladrillos porosos.

El óxido de zinc por descomposicion, que es el que se debe emplear como oficinal, se obtiene precipitando en caliento y sin cesar de agitar una solucion de 600 partes de sulfato de zinc puro en 2,000 partes de agua por otra igualmente caliento de 700 de carbonato de sosa cristalizado, en 2,000 de agua; hiérvase la mezcla por quince minutos para quitar al hidrocarbonato de zinc formado el as-

pecto gelatinoso que tiene; láveseo repetidas veces el depósito con agua destilada, hasta que las lavaduras no precipiten por el cloruro de bario; séquese á la estufa y calcíneso en un crisol á una temperatura moderada, hasta que una pequeña cantidad, tomada del centro de la masa, no haga efervescencia con los ácidos; poniendo las soluciones de sulfato de zinc y de carbonato de sosa más diluidas, se obtiene despues de la calcinacion un óxido de zinc muy ligero.

ADULT. Por vicio de preparacion suele contener óxido de fierro, que se descubre disolviendo el óxido de zinc que lo contiene, en ácido nítrico y tratándolo por el amoniaco, que precipita el fierro y el zinc; ésto se disuelve en un exceso del reactivo y el fierro queda depositado; si el zinc de que se ha hecho uso no es puro, puede contener arsénico; disolviéndole en ácido sulfúrico y sometiéndolo al aparato de Marsh, dará las manchas arsenicales, fáciles de reconocer. Por fraude le mezclan carbonatos de zinc, de cal ó de plomo, sulfato de zinc ó almidon; los carbonatos hacen efervescencia con los ácidos; pero si contiene sólo carbonato de zinc, su disolucion en el ácido nítrico precipitará en amarillo naranjado por el ferricianuro de potasio; si hay carbonato de cal, por el oxalato de amoniaco precipitará dicha solucion en blanco, y si tiene carbonato de plomo, por el bicromato de potasa dará un precipitado amarillo: poniendo el óxido de zinc en el agua y filtrándola, resulta el sulfato de zinc disuelto, y se descubre por sus reactivos: el almidon dará coloracion azul por el yodo, cuando se hierva con agua el óxido de zinc que lo contiene.

U. M. Antiespasmódico, absorbente, astringente. D. Al interior, 20 centigr. á 2 gram.; puede usarse al exterior de 2 á 4 gram. por onza de manteca ó de cerato como secante en diversas erupciones cutáneas.

INC. Los ácidos, algunas sales y los jugos ácidos.

OXÍGENO. Oxygène, Franc.; Oxygen, Ing.; *Oxygenium*.

C. FÍSIC. Gas incoloro, inodoro é incombustible; pero es el principal agente de la combustion. Su densidad es 1,1056. El agua disuelve 28 centím. cúbicos por litro á la temperatura de + 20° y bajo la presion de 0.m760. Puede conservarse el oxígeno en los mismos frascos en que se ha recogido, teniendo cuidado de taparlos y dejarlos con el cuello metido en agua. Para los usos terapéuticos se conserva en vejigas ó en bolsas de hule.

PREP. Clorato de potasa puro..... 100
Bióxido de manganeso calcinado..... 100

Mézclense perfectamente las dos sustancias y póngase la mezcla en un aparato compuesto de dos casquetes ovoides de acero fundido, reunidos por medio de un reborde saliente, el que se aprieta con tornillos de

presion; el casquete superior lleva un tubo curvo en el cual se pone uno de vidrio que va á dar á un frasco de dos bocas que contenga una poca de solucion débil de potasa cáustica; colóquese el casquete en un tripié de fierro y caliéntese con una lámpara de alcohol; luego que se haya desalojado el aire del aparato, ajústese en la otra boca del frasco, que debe estar provista de un tubo encorvado, el de hule que está adherido á la bolsa en que se recoge el oxígeno.

Se puede tambien preparar en una retorta de barro á la que se adapta un tubo de Welter que vaya á ajustar al frasco lavador, poniendo una poca de agua en la bola del tubo para interceptar la comunicacion con el aire exterior, y calentando la retorta en un horno apropiado. Con el objeto de obtener el gas puro y evitar accidentes en la operacion, se debe previamente calcinar el peróxido de manganeso con el fin de destruir las materias combustibles que accidentalmente pudiera contener y que producirian una mezcla explosible con el clorato de potasa; éste debe ser puro y estar seco; las dos sustancias deben mezclarse perfectamente ántes de introducirlas en el aparato, y éste ser calentado moderadamente para que haya regularidad en el desprendimiento del gas.

100 gramos de clorato de potasa puro y seco, producen 27 litros de gas. En México, en algunas boticas, se emplea para preparar el oxígeno el aparato de Limousin, ya descrito ántes, que da en diez minutos 30 litros de oxígeno.

El resíduo que queda, es una mezcla de cloruro de potasio y de óxido de manganeso; tratado por agua hirviendo, repetidas veces, se disuelve el cloruro y deja el óxido que, desecado, puede emplearse para otras operaciones.

U. M. En inhalaciones como estimulante de la respiracion y de la circulacion.*

PANCREATINA OFICINAL. Pancreatine, Franc. é Ing.; *Pancreatina*.

C. FÍSIC. y Q. Sólida, amorfa, poco soluble en el agua; se colora en rojo por el agua clorada; es coagulable por el calor ó por el alcohol; si ha sido coagulada por este líquido, el agua la disuelve; 0,10 de pancreatina añadidos con 100 gramos de engrudo que contengan 5 gramos de almidon, dan un licor que se puede filtrar con facilidad y que decolora cuatro veces su volúmen de licor de Fehling; una pequeña cantidad de pancreatina emulsiona fácilmente y de una manera permanente, grandes cantidades de los aceites grasos; la pancreatina es compuesta de tres fermentos distintos; uno llamado *Miosina* que convierte en peptonas la fibrina y las sustancias albuminoides; otro llamado *Amilopsina* que cambia en glucosa el almidon, y el tercero *Esteapsina* que desdobla las grasas en ácidos grasos y glicerina.

* Véase la «Gaceta Médica de México» Tomo XVIII, pág. 37. «Breves reflexiones sobre la administracion terapéutica del Oxígeno,» por el Dr. mexicano Manuel Dominguez.

PAP

PREP. Pancreas (vulgo, mollejas de ternera)..... 1
Agua..... 2
Cloroformo..... c. s.

Límpiese el pancreas de las sustancias que contenga, diluíyase en el agua ligeramente cloroformada para impedir que se altere, y despues de algun tiempo de contacto, póngase sobre un lienzo; recójase el líquido que escurre, exprímase el resíduo, filtrese el licor que resulte, agrégnese al anterior y evapórese rápidamente en una vasija extendida, á una temperatura de 45°; recójase el producto y consérvese para el uso.

U. M. Antidispéptica, digestiva, analéptica. D. Al interior, de 50 centígr. á 1 gram.

PAPAINA. Papaïne, Franc.; *Papaina.*

Fermento digestivo extraido del *Carica papaya;* reemplaza á la pepsina.

PREP. Trátese el jugo de la papaya por el sub-acetato de plomo, sepárese el precipitado, lávese y póngase en una poca de agua destilada; pásese una corriente de ácido sulfhídrico para separar el plomo, filtrese, evapórese para desalojar el exceso de gas sulfhídrico, y por el alcohol precipítase la papaina ó más bien el fermento digestivo.

U. M. Se emplea á las mismas dósis que la pepsina y para los mismos usos.

PELETIERINA. Pelletiérine, Franc.; *Pelletierina.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido de consistencia oleaginosa cuya densidad á 0, es de 0,999; es incoloro si se ha obtenido por evaporacion en el vacío de su solucion etérea ó clorofórmica, ó ligeramente amarilloso si se han destilado estas soluciones al contacto del aire; tiene un olor viroso y ligeramente aromático; es volátil á la temperatura ordinaria, y da vapores, haciéndose más perceptibles y produciendo un humo blanco, cuando se aproxima una varilla mojada en ácido clorhídrico; mancha el papel como los cuerpos grasos, pero esta mancha desaparece prontamente; una mecha mojada en peletierina arde como si lo hubiera sido en un aceite volátil; tiene reaccion fuertemente alcalina, se combina con los ácidos enérgicos y forma sales cristalizables.

PREP. Polvo grueso de las cortezas del tallo y de la raíz del granado..... 1000

Humedézcase el polvo con lechada de cal bien espesa, colóquese en una alargadera, comprímase y lixívese con agua fria para obtener 3,000 partes de licor, y agítese con cloroformo; sepárese la solucion clorofórmica, trátese por ácido sulfúrico diluido hasta que dé reaccion ligeramente ácida, y evapóreso en el vacío sobre ácido sulfúrico para obtener cristales de *sulfato de peletierina;* disuélvase esta sal, trátese por carbonato de potasa y agítese con éter; sepárese la solucion etérea y destílese á calor muy suave y recójase la peletierina que queda por resíduo en la retorta; ó evapórese la solucion

PEP

etérea en el vacío sobre ácido sulfúrico, y recójase el producto.

Si en vez de saturar la solucion clorofórmica con ácido sulfúrico diluido, la saturacion se hace con ácidos nítrico ó clorhídrico tambien diluidos, se obtiene *nitrato ó clorhidrato de peletierina.*

U. M. A la D. de 50 centígr. en 300 gram. de agua, se ha empleado el sulfato de peletierina contra la lombriz solitaria; siendo fácilmente alterable el sulfato, debe preferirse el tanato. No debe administrarse á los niños.

PEPSINA. Quimosina, Gasterasa; Pepsine, Franc.; Pepsin, Ing.; *Pepsina.*

C. FÍSIC y Q. Sólida, de color amarilloso y aspecto gomoso; tiene reaccion alcalina y sabor acídulo; su olor, cuando está bien preparada, no es desagradable; en el caso contrario da olor de orina podrida: es soluble en el agua, aunque lentamente, dejando un pequeño resíduo; soluble en el alcohol débil, insoluble en el alcohol concentrado y en el éter: es susceptible de coagular la leche sin la intervencion de ningun ácido; pierde su actividad cuando se somete á la ebullicion; su disolucion no es precipitada por el ácido nítrico; pero precipita por el alcohol, el tanino, el acetato de plomo, el amoniaco, y los nitratos de plata y de barita.

PREP. Digiéranse los estómagos frescos de cerdo ó de carnero en agua acidulada por ácido clorhídrico; cuélese el licor y trátese por una solucion saturada de sulfato de sosa; recójase el precipitado, exprímase y séquese. Para el uso, se mezcla esta pepsina con un cierto peso de azúcar de leche bien seca y en proporcion tal, que en 5 horas y á la temperatura de 40°, disuelvan 0,05 de la mezcla, 1,20 de albumina coagulada.

La pepsina medicinal disuelve 40 veces su peso de fibrina blanca y húmeda tomada de la sangre. Se ensaya, poniendo en un frasco chico de boca ancha, colocado en una estufa calentada á 45° y agitando con frecuencia

Agua destilada..... 50
Fibrina húmeda..... 20
Ácido láctico concentrado . 00,80
Pepsina 00,50

Pasadas 12 horas, la fibrina queda disuelta y da al líquido consistencia de jarabe y un aspecto gelatinoso, no quedando sino un resíduo gris que deja siempre la fibrina. Este líquido diluido en agua y filtrado, no se enturbia por la ebullicion; el tanino produce con él un precipitado, que cuando se seca se pone coriáceo y de color violeta; por el alcohol da un abundante precipitado blanco, y el ácido nítrico no lo precipita en frio.

La pepsina pura, siendo de difícil conservacion, se mezcla con almidon ó ácido tártrico; así es como se encuentra en el comercio, y se tolera como buena, cuando un gramo del polvo, puesto con 20 gram. de agua, disuelve completamente 6 gram. de fibrina húmeda. Es conocida con los nombres de *pepsina ácida* y *pepsina amilácea.*

U. M. Digestiva, antidispéptica, analéptica. D. Al interior, de 50 centígr. á 2 gram.

INC. Los álcalis y otras bases cuando están en exceso; los astringentes que contienen tanino, y las sales metálicas que la precipitan.

PERMANGANATO DE POTASA. Camaleon rojo; Permanganato de potasse, Franc.; Hypermanganato of potassa, Ing.; *Permanganas potassicus.*

C. FÍSIC. y Q. Se presenta en agujas prismáticas de color violeta casi negro y con brillo metálico; es inodoro, sabor algo dulce y astringente, soluble en 15 partes de agua fria; su solucion, que es de color púrpura, se descompone al poco tiempo, y evaporada hasta la sequedad, deja un polvo negro: tratada por otra de potasa, toma al principio un color violeta que pasa despues al verde; calentado el permanganato cristalizado en un tubo curvo, se volatiliza en parte, produciendo vapores violetas; á temperatura mayor se descompone en oxígeno, bióxido de manganeso y manganato de potasa de color verde; detona cuando se tritura con azufro, arsénico ó antimonio.

PREP.	Clorato de potasa.....	350
	Bióxido de manganeso	400
	Potasa cáustica.....	500
	Agua destilada.....	20000
	Ácido sulfúrico diluido....	c b.

Reducidos á polvo fino el clorato y la manganesa, mézclense perfectamente, añádase la potasa, disuelta en corta cantidad de agua, para formar una pasta, y póngase todo en un crisol; caliéntese á la temperatura del rojo sombrío, agitando sin cesar hasta secar la mezcla, y consérvese á esta temperatura por una hora: cuando esté frio el producto, pulvericese y póngase en una vasija de loza, trátese por 15000 partes de agua caliente, decántese el líquido rojo, y al resíduo agrégueusele 5000 partes de agua igualmente caliente; decántese nuevamente, reúnanse los licores, filtrense por amianto y satúrense por el ácido sulfúrico diluido, hasta neutralizar el exceso de potasa: evapórese luego el líquido á un calor suave, hasta la película, abandónese en lugar fresco para que cristalice, recójanse los cristales, séquense sobre ladrillos, y consérvense en pomos tapados y al abrigo de la luz.

U. M. Cáustico y desinfectante al exterior.

INC. Las sustancias orgánicas, los ácidos, y en general los cuerpos reductores.

PICRATO DE AMONIACO. Carboazoato de amoniaco; Picrate d'ammoniaque, Fran.; Picrat of ammonia, Ing.; *Picras ammonicus.*

C. FÍSIC y Q. Sólido, en pajas ó agujas de color amarillo naranjado; su sabor es amargo: soluble en el agua, en el alcohol y algo en el éter; arde lentamente á manera de las resinas, con formacion de un humo espeso y negro; mezclado con nitro, la combustion se acelera y el carbono arde completamente; mezclado con nitrato de estronciana desecado, ó de barita, la combustion es regular y la flama se colora, segun la naturaleza de la base, en rojo ó en verde.

PREP. Satúrese por amoniaco una disolucion acuosa y concentrada de ácido pícrico, hasta que el licor tome una ligera reaccion alcalina; evapórese el picrato en B. M. y séquese en la estufa á calor suave. Del mismo modo se preparan los picratos de *sosa* y de *magnesia.*

U. M. Antiperiódico. D. Al interior, 10 centígr. y más, distribuidos en tres tomas al dia.

PICRATO DE POTASA. Picrate de potasse, Franc.; *Picras potassicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en pequeñas agujas prismáticas de color amarillo de oro, brillantes, algo trasparentes y de sabor amargo; es soluble en 260 partes de agua, casi insoluble en el alcohol; calentado con precaucion, se pone rojo á una temperatura de 300°; por el enfriamiento, toma su color primitivo; calentado bruscamente á 310°, detona con violencia; sucede lo mismo cuando se pone en contacto con un cuerpo en ignicion y esta detonacion es acompañada de un humo negro y espeso; si se añade al picrato nitrato de potasa y se inflama la mezcla, arde el exceso de carbono, no hay humo negro, y los gases se escapan con violencia acompañados de nubes blancas y vapor de agua; mezclado con clorato de potasa se obtiene una pólvora de gran potencia que detona por el choque y al contacto con un cuerpo en ignicion.

PREP. Trátese una solucion de picrato de magnesia por otra de sulfato de potasa, recójase el precipitado, lávese y séquese sobre platos al sol, ó en una estufa calentada por vapor de agua á una temperatura que no exceda de 60°.

Del mismo modo se preparan los picratos de *quinina* y de *cinconina.*

U. M. Se emplea como el picrato de amoniaco.

PILOCARPINA. Pilocarpine, Franc.; *Pilocarpina.*

C. FÍSIC. y Q. En masa blanda viscosa ó cristalizada; poco soluble en el agua, muy soluble en el alcohol, en el éter y en el cloroformo; se combina con algunos ácidos y forma sales solubles en el agua; estas soluciones tratadas por el cloruro de oro, forman un precipitado en agujas; y con el cloruro de platino, lo dan en cristales prismáticos agrupados en estrella.

PREP. Polvo de hojas de jaborandi, 1000

Colóquese el polvo en un aparato de lixiviacion y agótese por alcohol á 80° que contenga 8 gramos de ácido clorhídrico por litro; reúnanse los licores alcohólicos y destílense para obtener la mayor parte del alcohol; evapórese el resíduo hasta la consistencia de extracto blando, disuélvase en pequeña cantidad de agua destilada, y filtrese; al líquido filtrado añádase un ligero exceso de amoniaco y agítese repetidas veces con cloroformo; éste disuelve la pilocarpina; sepárese el cloroformo del líquido acuoso y

destílese; disuélvase el resíduo en agua destilada y satúrese exactamente por ácido nítrico diluido, filtrese y evapórese en B. M.; recójase el nitrato de pilocarpina impuro, póngase en una pequeña alargadera, comprímase ligeramente y lixíviese con alcohol absoluto frio; el alcohol disuelve la materia colorante y queda en la alargadera, una masa cristalina; recójase, disuélvase en alcohol absoluto caliente; añádase un poco de carbon animal, filtrese, y por el enfriamiento se depositan cristales puros de *nitrato de pilocarpina;* disuélvanse en agua destilada; trátese la solucion por el amoniaco y por el cloroformo; la evaporacion de éste, deja la pilocarpina pura.

Si en lugar de saturar el resíduo de la destilacion alcohólica, provenida del agotamiento del jaborandi por el ácido nítrico diluido, se satura por el clorhídrico, tambien diluido, se obtiene *clorhidrato de pilocarpina* en largas agujas, irradiando en un centro comun, que se purifica como se ha dicho al tratar del nitrato.

U. M. y D. Al interior, de 1 á 3 centígr. del clorhidrato; en inyecciones subcutáneas á la de 5 milígr. á 2 centígr.

PIPERINA. Pipérin, Franc. é Ing.; *Piperina.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas de cuatro caras; es blanca ó ligeramente amarillosa, inodora, casi insípida; es fusible á 100° y se descompone á mayor temperatura; insoluble en el agua fria; poco soluble en el agua hirviendo y en el éter, se disuelve fácilmente en el ácido acético, y en el alcohol; el ácido nítrico la colora en amarillo verdoso que pasa al naranjado y en seguida al rojo; si se calienta la solucion, se desprenden vapores rutilantes de ácido hipoazótico y da olor semejante al de almendras amargas; el ácido sulfúrico concentrado tambien la disuelve y la colora en rojo de sangre.

PREP. Trátese la pimienta negra en polvo grueso por alcohol á 80° en el aparato de desalojamiento hasta agotarla; destílense las tinturas, y el resíduo evapórese hasta la consistencia de extracto; agréguese á éste una disolucion de potasa cáustica que marque 20° para disolver la materia resinosa, dilúyase en agua y filtreso; disuélvase lo que quede sobre el filtro en alcohol, y evapórese para que cristalice: purifícanse los cristales por disoluciones y cristalizaciones repetidas.

U. M. Estimulante desusado. D. Al interior, de 30 á 60 centígr. y aun más.

PIPITZAHOINA. *Pipitzahoina.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en agujas prismáticas por sublimacion y en láminas por evaporacion; es blanca, fusible y volátil: neutra al papel de tornasol; es inodora, insípida al principio, pero desarrolla á poco un sabor amargo; es insoluble en el agua, soluble en el alcohol aun á 60°, muy soluble en el éter y en el cloroformo; por el ácido nítrico á 40° desprende vapores rutilantes, se pone al principio amarilla, toma despues coloracion verde yerba, que pasa poco á poco al amarillo paja y deja una especie de resina amorfa, blanda, que se endurece al cabo de algunos dias; el ácido sulfúrico á 66° la disuelve colorándola ligeramente en moreno; pero si se agrega agua á la solucion, la mayor parte se precipita, y una pequeña parte queda disuelta en el ácido sulfúrico diluido y es precipitada por el amoniaco; la solucion alcohólica de pipitzahoina tratada por ácido sulfúrico, la precipita y se redisuelve en un exceso de alcohol; el ácido clorhídrico no tiene accion sobre la pipitzahoina; la potasa cáustica la disuelve, pero es precipitada de su solucion por los ácidos.

PREP. Póngase la resina (ácido pipitzahoico) en capas delgadas sobre un plato de porcelana, cúbrase éste con un embudo de vidrio que descanse sobre el borde del plato; colóquese el aparato en baño de arena y caliéntese suavemente; cuando las paredes del embudo se cubran de cristales, suspéndase la operacion y recójanse con una brocha los que estén blancos: los de la parte inferior del embudo que están generalmente coloridos, vuélvanse á poner en el aparato para sublimarlos de nuevo.

PIROXILINA. Pólvora de algodon, Algodon pólvora; Pyroxyline, Fulmi-coton, Franc.; Pyroxylin, Guncottou, Ing.; *Pyroxylina.*

C. FÍSIC. y Q. Blanca, tiene el aspecto del algodon cardado, pero es algo áspera al tacto y sus fibras se quiebran más fácilmente; es insoluble en el agua, algo soluble en el alcohol concentrado, soluble en el éter acético, y cuando está bien preparada, en el éter sulfúrico adicionado de alcohol, produciendo un líquido espeso, de consistencia de jarabo; deja, cuando se aplica sobre la piel, un barniz trasparente que la contrae, y se le adhiere fuertemente, preservándola del contacto del aire; á este líquido se ha dado el nombre de *colodion.*

Frotada la piroxilina en un lugar seco, es fosforescente; se altera con el tiempo; cuando se somete á una temperatura de 60° á 80° se descompone lentamente, desprende olor de ácido nítrico y detona ántes de llegar á la de 100°. El ácido sulfúrico de una densidad de 1.7 la disuelve á una temperatura inferior á 100° y la disolucion es incolora: el ácido nítrico en caliente tambien la disuelve alterándola, con desprendimiento de vapores rutilantes: esta disolucion, tratada por el agua ó el ácido sulfúrico, da precipitado blanco, pulverulento y muy inflamable.

PREP.	Nitrato de potasa seco.....	200
	Ácido sulfúrico á 66°.....	300
	Algodon escarmenado y seco.	10

Póngase el nitro en cápsula de porcelana, viértase luego el ácido sulfúrico y mézcleso con varilla de vidrio; añádase el algodon cuidando de removerlo con la varilla hasta que esté bien mojado; cúbrase la cápsula con un vidrio y déjese macerar el algodon por media hora. Despues de esto, lávese repeti-

das veces hasta que el agua no dé reaccion ácida; exprímase suavemente, séquese al aire libre y guárdese en pomos bien tapados. Es conveniente para su conservacion guardarlo un poco húmedo.

U. M. Para preparar el colodion.

PROPILAMINA. Trimetilamina; Propylamine, Franc.; Propylamin, Ing.; *Propilamina.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido incoloro, volátil, de olor desagradable, semejante á la vez al del amoniaco y al del pescado podrido; su reaccion es fuertemente alcalina; desprende humos blancos cuando se pone en contacto con el ácido clorhídrico; forma sales cristalizables con los ácidos: colora en azul las soluciones cúpricas; precipita la alúmina de sus soluciones y un exceso redisuelve el precipitado, la propilamina es muy soluble en el agua y en el alcohol.

PREP. Mézclese la salmuera de los arenques con potasa, hasta que el líquido quede muy alcalino; introdúzcase en una retorta y caliéntese; recójanse los vapores que se producen, en una vasija que contenga agua destilada y esté sumergida en un baño refrigerante; continúese calentando la retorta hasta que el producto de la destilacion no dé olor del arenque; neutralícese el líquido condensado con ácido clorhídrico y evapórese hasta la sequedad; la sal que se obtiene, es una mezcla de clorhidratos de propilamina y de amoniaco: trátese por alcohol absoluto que disuelve sólo el primero; añádase hidrato de cal á la solucion alcohólica, caliéntese moderadamente en una retorta y recójanse los vapores de propilamina en un recipiente colocado en un baño de agua fria.

U. M. Se emplea con éxito contra las afecciones reumatismales. D. Al interior, de 50 centígr. á 2 gram.

PROTÓXIDO DE ÁZOE. Óxido azotoso, Óxido nitroso, Gas hilarante; Protoxyde de azote, Franc.; Protoxyde of Nitrogen, Ing.; *Oxydum azotosum.*

C. FÍSIC. y Q. Gas incoloro, inodoro ó insípido; su densidad es de 1.5269 á la presion de 0.76; un litro de agua disuelve un litro de protóxido de ázoe, y la solucion tiene un sabor ligeramente azucarado; un litro de alcohol á la misma presion, disuelve 4 litros 178 de gas; el éter sulfúrico á 12° disuelve 8 veces su volúmen; se puede liquidar á 0° y bajo la presion de 30 atmósferas; el protóxido de ázoe es descompuesto por una serie de chispas eléctricas y por la accion de un fuerte calor rojo; como el oxígeno, enciende los cuerpos que presentan un punto en ignicion, aunque la luz es ménos intensa; se distingue del oxígeno en que no da vapores rutilantes con el bióxido de ázoe y porque en contacto con el sulfuro de bario produce un volúmen de ázoe igual al suyo; miéntras que el oxígeno en las mismas circunstancias es todo absorbido y no deja resíduo gaseoso.

PREP. En un matraz de vidrio se pone nitrato de amoniaco puro y seco de manera que sólo ocupe una quinta parte de la capacidad del matraz; éste se cierra por su boca con un tapon en el que se pone un termómetro y un tubo abductor; se coloca el matraz en un horno calentado por una lámpara de petróleo y se rodea con un cilindro de tela metálica para evitar su rotura por las corrientes de aire frio; el tubo del matraz comunica con un frasco que contenga una poca de agua para condensar los vapores acuosos provenidos de la descomposicion de la sal; el frasco debe estar sumergido en una vasija que contenga agua, cuidando que esté fria en el curso de la operacion, y comunicar con otros tres que contengan: uno, solucion saturada de sulfato ferroso; otro, solucion de potasa cáustica ó lechada de cal, y el tercero, agua destilada; pasando el gas por estos lavadores, se le priva del agua, de los vapores hipoazóticos y de los gases que resultan de la impureza del nitrato de amoniaco; de la boca del último frasco partirá un tubo de hule que comunica con un gasómetro en donde se recoge el gas; en la parte inferior del gasómetro se pone una llave en donde se ajusta otro tubo de hule con su embocadura para respirar el gas.

Para extraerlo, se calienta el matraz y se gradúa la temperatura con el termómetro, de manera que no exceda de 230° para evitar un movimiento tumultuoso que romperia las vasijas del aparato; es necesario cuidar tambien que la descomposicion de la sal no sea completa, porque cuando queda una pequeña cantidad, se produce una elevacion brusca de temperatura; la masa gaseosa y líquida se descompone al mismo tiempo que se inflama, determinando una mezcla explosiva.

Un kilógramo de sal da con este aparato de 260 á 280 litros de gas; pero como es necesario tener en cuenta el poder disolvente considerable del agua para el protóxido de ázoe, no queda ya más que una pequeña cantidad en la campana, en la primera operacion. La mayor parte queda en disolucion en el agua de la cuba, pero esta agua, una vez saturada, permite recoger en la campana la totalidad del gas producido en las operaciones siguientes.

U. M. Anestésico; se emplea en inhalaciones, las que deben hacerse con extrema prudencia. Preferentemente se usa en la extraccion de los dientes.

QUÉRMES MINERAL. Protosulfuro de antimonio hidratado, Subhidro-sulfato de antimonio, Oxisulfuro de antimonio hidratado, Hidrosulfato de sulfuro de antimonio hidratado, Óxido de antimonio moreno, Polvo de los cartujos; Oxysulfure d'antimoine hydraté, Kermès mineral, Franc.; Oxysulphuret of antimony, Ing.; *Sulphuretum stibiosum hydratatum.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo de color moreno rojizo, de aspecto aterciopelado, suave al tacto, inodoro, insípido, desarrollando un gusto metálico y algo azufroso despues de tenerlo algun tiempo en la boca. El quérmes es una mezcla de sulfuro de antimonio, que contie-

QUE

ne una pequeña cantidad de sulfuro de sodio, y óxido de antimonio libre combinado á pequeñas cantidades de álcali; además encierra 10 por 100 de agua. Es insoluble en ella; por el calórico se descompone y se trasforma en ácido sulfuroso, agua y óxido de antimonio sulfurado: tratado por una solucion caliente de potasa cáustica, se disuelve la mayor parte, y deja por resíduo un poco de óxido de antimonio, soluble en el ácido tártrico; el quérmes es soluble en el ácido clorhídrico con desprendimiento de gas sulfhídrico.

PREP. Sulfuro de antimonio en polvo fino	100
Carbonato de sosa cristal?	2225
Agua	25000

Hiérvase el agua en una vasija de fierro, disuélvase allí el carbonato de sosa, añádase el sulfuro de antimonio, continúese la ebullicion por cerca de una hora, cuidando de remover con frecuencia el líquido con una espátula de madera; filtrese el licor caliente en ollas de barro calientes y sumergidas en agua hirviendo: por el enfriamiento gradual del líquido filtrado y pasadas 24 horas, se deposita el quérmes, que se recoge sobre un filtro. Lávese sobre el mismo filtro con agua destilada, hasta que evaporada una poca de ésta no deje resíduo; séquese á la estufa á una temperatura de 25° á 30°; pásese luego por un tamiz de seda, y consérvese en pomos bien tapados y al abrigo de la luz.

Se debe desechar el quérmes preparado por vía seca; la coloracion de éste es más clara, es rojo ladrillo y no tiene aspecto aterciopelado: contiene por lo regular arsénico, el que se conoce poniéndolo á digerir en amoniaco cáustico diluido en su volúmen de agua; despues de agitado, se tapa y deja reposar por 24 horas, se filtra y se sobresatura el líquido por ácido clorhídrico diluido; se forman copos de sulfuro de arsénico que se reconoce por sus reactivos.

ADULT. Por fraude le mezclan al quérmes óxido rojo de fierro, tierras ferruginosas y arcillosas, azufre dorado de antimonio, ó polvos vegetales de color rojo: tratado el quérmes que contiene fierro por ácido clorhídrico, el desprendimiento de gas sulfhídrico es tanto menor cuanto mayor es la cantidad añadida del óxido de fierro: el líquido que queda en este caso es rojizo; y si despues de precipitado el oxicloruro de antimonio por el agua, se separa éste por el filtro y el líquido filtrado se trata por el ferrocianuro de potasio, dará un precipitado azul: las tierras ferruginosas se descubren por el mismo medio; las arcillosas quedan por resíduo despues del tratamiento por el ácido clorhídrico; el azufre dorado se descubre por la coloracion amarilla subida que da el quérmes que lo contiene al amoniaco á 22° cuando es agitado con él: las materias orgánicas se carbonizarán si se trata el quérmes con el ácido sulfúrico, ó darán olor pirogenado cuando se caliente en un tubo.

SAL

U. M. Emético, contra-estimulante, expectorante y purgante. D. Como vomitivo 1 á 2 gram.; contra-estimulante de 30 cent. hasta 2 gram., y expectorante de 5 á 10 centígramos.

INC. Los ácidos, sales ácidas, como el crémor, etc.

QUININA. Quinine, Franc.; Quinia, Ing.: *Quinina.*

C. FÍSIC y Q. Masas blancas amorfas ó agujas sedosas y agrupadas en garzotas; su sabor es muy amargo; soluble segun Dragendorf, en 1167 partes de agua á +15° y en 902 de agua á + 100°; soluble en 2 partes de alcohol absoluto hirviendo, en 60 de éter y en 6 de cloroformo; se disuelve tambien en la bencina, los aceites fijos y volátiles: cuando está hidratada con 3 equivalentes de agua, se funde á 120° en su agua de cristalizacion, y deshidratándose forma un líquido de aspecto aceitoso, que se convierte por el enfriamiento en una masa amorfa.

PREP. Disuélvase el sulfato de quinina en agua destilada ligeramente acidulada con ácido sulfúrico; añádase á la solucion poco á poco, amoniaco líquido puro, hasta que deje de formar precipitado; recójase éste, lávese con agua y séquese. Si se desea obtenerla cristalizada, disuélvase en alcohol á 34° y abandónese á la evaporacion espontánea.

U. M. Tónica y antiperiódica. D. desde 10 centígr. hasta 1 gramo.

INC. y CONTRAV. El tanino, las sustancias que lo contienen y el ioduro de potasio iodurado en la solucion de Bonchardat. (V. Atropina.) Los accidentes que resultaren de su accion hipostenizante, se combatirán por los estimulantes difusivos.

SALICILATO BÁSICO DE QUININA. Salicylate basique de quinine, Franc.; Basic salicylate of quinia, Ing.; *Salicylas quinicus.*

C. FÍSIC y Q. Blanco, amorfo ó cristalizado en agujas; sabor amargo; soluble en 900 veces su peso de agua; más soluble en el alcohol.

PREP. Sulfato básico de quinina	4.36
Salicilato de sosa	1.60
Agua destilada	50.00

Disuélvase el salicilato en el agua, hiérvase la solucion, añádase el sulfato de quinina y sosténgase la ebullicion por algunos instantes para asegurar la completa descomposicion del sulfato de quinina, cuidando de agitar con frecuencia; déjese enfriar hasta la temperatura de 35°, viértase sobre un filtro, lávese el precipitado que queda sobre éste, primero con agua tibia y despues con fria, hasta que las últimas gotas no precipiten por el cloruro de bario: séquese el salicilato obtenido al aire libre ó en una estufa ligeramente calentada.

El *Salicilato neutro de quinina* se prepara del mismo modo empleando: sulfato neutro de quinina 5.48, salicilato de sosa 3.20, agua destilada 60. El salicilato neutro es soluble en 406 partes de agua.

U. M. y D. Estas dos sales se emplean en los mismos casos y á las mismas dósis que los sulfátos correspondientes, y más especialmente contra las fiebres infecciosas, la gota y el reumatismo.

SALICILATO DE SOSA. Salicylate de soude, Franc.; *Salicylas sodicus.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, blanco, cuando está neutro; tiene color de rosa si el ácido está en exceso, y moreno si hay exceso de base; es amorfo, pero puede cristalizar en agujas; casi insípido, muy soluble en el agua; la solucion del salicilato neutro evaporada á la sequedad, deja un depósito en forma de anillo muy blanco; precipita por los ácidos y se colora en rojo violeta por las porsales de fierro.

PREP. Acido salicílico..... 100
Agua destilada..... 100
Bicarbonato de sosa..... c. b.

Póngase el ácido salicílico con el agua en una cápsula y caliéntese; agrégnese poco á poco el bicarbonato hasta que el licor quede claro y esté neutro; evapórese rápidamente en baño de arena y agítese constantemente hasta que se solidifique.

ADULT. Puede ser el comercial, no una combinacion sino una mezcla en proporciones variables de ácido salicílico con bicarbonato de sosa; se reconoce por su insolubilidad en el agua y por la efervescencia que hace cuando á una pequeña cantidad se pone ácido clorhídrico y se agrega una corta cantidad de agua.

U. M. Contra el reumatismo á la D. de 1 á 8 gramos por dia en dósis fraccionadas. Su empleo continuado tiene los mismos inconvenientes que el del ácido salicílico. Al exterior se ha usado como detersivo y antiséptico.

SALICILATO DE ZINC. Salicylate de zinc, Franc.; *Salicylas zincicus.*

C. FÍSIC y Q. Cristaliza en largas agujas blancas, soluble en el agua, sabor estíptico; su solucion es precipitada por los ácidos; da las reacciones del ácido salicílico y las de las sales de zinc.

PREP. Acido salicílico cristalizado.. 100
Agua destilada..... 200
Oxido de zinc..... c. s.

Caliéntese en una cápsula el ácido y el agua; agrégueso el óxido de zinc diluido en una poca de agua, y cuando el licor esté neutro filtrese: recójanse los cristales de salicilato que se producen por el enfriamiento, séquense y guárdense.

Del mismo modo se prepara el *salicilato de cal.*

U. M. El salicilato de zinc se ha empleado al exterior á las mismas dósis que el sulfato, contra las blenorragias, las úlceras cancerosas de la lengua y la oftalmía purulenta.

SALICINA. Saliciue, Franc.; Salicin, Ing.; *Salicina.*

C. FÍSIC. y Q. Blanca ó ligeramente nacarada; cristaliza en agujas prismáticas ó en láminas rectangulares, cuyos bordes parecen tallados en bisel; su sabor es muy amargo; se funde á 120°, quedando por el enfriamiento una masa cristalina; á mayor temperatura, toma un color amarillo limon y se hace quebradiza como una resina; es soluble en el agua, y en el alcohol; los ácidos diluidos la convierten en un polvo de aspecto resinoso (*Salirretina*), y en agua; insoluble en el éter y en la esencia de trementina. Da coloracion roja por los ácidos y violeta subido por los álcalis; el ácido nítrico concentrado y caliente la trasforma en ácidos oxálico, nitrosalicílico y pícrico; el ácido sulfúrico, tambien concentrado, la disuelve, se colora en rojo subido y deposita, cuando se diluye en agua, un sedimento rojo llamado *Rutilina*, insoluble en el alcohol, que toma un color rojo vivo por los ácidos y violeta subido por los álcalis; la potasa cáustica trasforma la salicina en ácido salicílico; destilada con ácido sulfúrico y bicromato de potasa, da ácido fórmico, ácido carbónico é hidruro de salicila.

PREP. Redúzcase la corteza seca de sauz á pequeños pedazos, sométaso á dos cocimientos sucesivos en diez veces su peso de agua y el vigésimo de su peso de litargirio inglés finamente pulverizado; reúnanse los cocimientos despues de colados, y cuando estén frios, precipítese de ellos el plomo con ácido sulfúrico diluido; añádase carbonato de barita en cantidad suficiente para saturar el exceso de ácido sulfúrico; filtrese el licor; evapórese hasta la consistencia de jarabe y abándoneso para que cristalice; recójanse los cristales y purifíquense disolviéndolos en agua caliente, á la que se agregará carbon animal lavado.

ADULT. Lo mezclan sulfato de cal cristalizado: se descubre este fraude tratándola por alcohol caliente, que disuelve la salicina y deja por resíduo la sal mineral: ésta puede reconocerse por los precipitados blancos que da con el cloruro de bario y el oxalato de amoniaco.

U. M. Antiperiódica y tónica. D. Al interior, de 50 centígr. á 4 gram.

INC. Las sustancias que contienen tanino y el ácido nítrico.

SANTONINA. Santonine, Franc.; Santonin, Ing.; *Santonina.*

C. FÍSIC. y Q. Incolora, pero se amarillea por el contacto de la luz: cristaliza en prismas exagonales aplastados, en tablas cuadrangulares alargadas ó en borlas entrelazadas; es casi insípida al principio, pero deja un ligero sabor acre en la boca; soluble en 400 partes de agua fria, y en 250 partes de agua hirviendo, en 50 de alcohol á 90° y en 70 de éter; es soluble tambien en la bencina, el cloroformo, la esencia de trementina y los ácidos diluidos; es volátil; se funde á 136°; calentada con potasa, agua y alcohol, el licor se pone rojo, y la sal que se forma, al poco tiempo queda blanca. Se combina con las bases formando con algunas, compuestos cristalizables; el ácido nítrico la disuelve en caliente y la trasforma en ácido succínico.

PREP. Santónico en polvo grueso .. 900
Cal recientemente apagada y en polvo 300
Alcohol, agua y carbon animal ..... c. b.

Mezclados el santónico y la cal, introdúzcase la mezcla en un aparato de desalojamiento apretándola ligeramente, y agótese por alcohol á 40° y caliente; desalójese el resto del alcohol por el agua, hiérvase el resíduo en el alcohol á 21°; exprímase fuertemente; reúnanse los licores, filtrense y destílense hasta obtener las tres cuartas partes: filtrese el residuo que queda para separarle un depósito resinoso; evapórese el líquido filtrado hasta la consistencia de jarabe; añádase á éste un volúmen igual al suyo de ácido acético concentrado y caliente, y abandónese al reposo por algunos dias. Recójanse los cristales de santonina, lávense con alcohol débil y exprímanse; mézeleseles el cuarto de su peso de carbon animal lavado; disuélvanse en alcohol á 40°, filtrese el licor en caliente y póngase en lugar fresco para que cristalice; sepárese el agua madre, láveuse los cristales con alcohol débil y séquense al abrigo de la luz.

ADULT. Le mezclan goma ó ácido bórico; tratándola por alcohol, éste disuelve la santonina y deja la goma; si contiene ácido bórico, su solucion alcohólica arderá con llama verde; se descubre tambien este ácido, si puesta al fuego la santonina que lo contiene, se hincha, decrepita ligeramente y el ácido queda en forma de un polvo blanco. La santonina pura se liquida al calórico sin crepitacion y deja sobre el papel una mancha grasosa.

U. M. Vermífugo. D. Al interior, de 5 á 30 centígr.

INC. Los ácidos y las sales alcalinas cuando son muy diluidas.

SESQUIÓXIDO DE CROMO HIDRATADO. Hidrato de sesquióxido de cromo; Sesquioxyde de chrome hidraté, Franc.; Hidrated sesquioxyde of chrome, Ing.; *Hidras sesquioxide chromii.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, pulverulento, de color azul verdoso, inodoro, sabor algo terroso; insoluble en el agua y en el amoniaco, soluble en los ácidos, en el jugo gástrico y en la potasa cáustica en exceso: la solucion ácida, tratada por los carbonatos alcalinos ó el fosfato de sosa, produce un precipitado verde: con el sulfuro de potasio se precipita el hidrato de sesquióxido de cromo y se desprende ácido sulfhídrico; con la potasa ó la sosa se forma tambien un precipitado que es soluble en un exceso del precipitante, dando un líquido verde esmeralda.

PREP. Disuélvase en un mortero de porcelana el bicromato de potasa en ácido sulfúrico concentrado; agréguese á la solucion alcohol por pequeñas porciones, moviéndola á cada nueva adicion, hasta que se convierta en un líquido espeso y de color verde subido; dilúyaso en agua cuando esté frio, y precipítese el licor por amoniaco: recójase el precipitado; lávese repetidas veces con agua destilada hasta que las lavaduras no tengan reaccion alcalina, y séquese entre hojas de papel de estraza.

U. M. Absorbente y antiácido: se ha aconsejado en los mismos casos que el subnitrato de bismuto. D. 5 centígr. á 1 gram. tres veces al dia.

INC. Los ácidos y los carbonatos alcalinos.

SILICATO DE SOSA. Silicate de soude, Franc.; Silicate of soda, Ing.; *Silicas sodicus.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, blanco, cristalizable; tiene reaccion alcalina; es soluble en el agua, más en caliente que en frio; su solucion concentrada es precipitada por los ácidos; éstos se apoderan de la sosa y se precipita el ácido silícico en forma de jalea, la que secándose se convierte en un polvo blanco insoluble; cuando la solucion es diluida, no se enturbia por los ácidos, y si se evapora hasta la sequedad y se trata despues por el agua, queda el sílice por resíduo en forma de una arena blanca, que puesta al soplete en mezcla con carbonato de sosa, forma una perla trasparente con desprendimiento de ácido carbónico: en contacto con las materias orgánicas impide las fermentaciones, aun la pútrida.

PREP. Sílico en polvo 100
Carbonato de sosa desecado .. 200

Mézclense las dos sustancias, y fúndase la mezcla en un crisol de porcelana; vacíese la masa fundida sobre una losa, y cuando esté fria, pulvericese y hiérvase en la suficiente cantidad de agua; cuélese en caliente y recójanse los cristales que se depositan por el enfriamiento; disuélvanse en agua caliente para purificarlos por una nueva cristalizacion.

El silicato de potasa líquido ó solucion oficinal de silicato de potasa, se prepara calentando al rojo por espacio de 4 horas una mezcla de 36 partes de carbonato de potasa purificado y 63 de sílice ó arena blanca: se reduce á polvo grueso el vidrio formado y se pone á hervir en una marmita de fierro de muy alta presion con la cantidad suficiente de agua destilada para obtener una disolucion que marque de 33° á 35° de B.

U. M. Se emplea en cirugía para preparar los aparatos inamovibles, y en la anatomía patológica para la conservacion á seco de las piezas anatómicas.

SULFATO DE ALÚMINA. Sulfate d'alumine, Franc.; Sulphate of alumina, Ing.; *Sulphas aluminicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en láminas flexibles, nacaradas y brillantes; su sabor es agrio, estíptico y azucarado; es higrométrico y muy soluble en el agua.

PREP. Disuelto el alumbre en suficiente cantidad de agua caliente, filtrese la solucion y añádase otra de carbonato de sosa; recójase el precipitado gelatinoso sobre un lienzo y lávese con agua caliente hasta que

no salga alcalina; disuélvase el precipitado en suficiente cantidad de ácido sulfúrico diluido en seis veces su peso de agua; caliéntese á calor suave para acabar la disolucion; concéntrese hasta que marque 30°; filtrese en caliente, póngase en vasijas ó platos para que cristalice, séquense los cristales y guárdense en pomos tapados.

U. M. y D. Astringente de 10 á 60 centígr. al exterior como tópico, y para conservar las sustancias animales.

INC. Los álcalis y sus carbonatos, las sales solubles de plomo.

CONTRAV. Favorecer los vómitos con agua que lleve algunos gramos de magnesia calcinada.

SULFATO DE ATROPINA. Sulfate d'atropine, Franc.; Sulphate of atropia, Ing.; *Sulphas atropinæ.*

C. FÍSIC y Q. Polvo blanco algo cristalino; sabor acre y amargo; muy soluble en el agua y en el alcohol, insoluble en el éter y en el cloroformo; neutro al papel de tornasol; su solucion precipita en blanco por el cloruro de bario: para sus demas reacciones véase Atropina.

PREP.	Atropina	10
	Éter sulfúrico á 65°	900
	Alcohol á 95°	10
	Acido sulfúrico	1

Disuélvase la atropina en el éter y por separado el ácido sulfúrico en el alcohol; añádase gota á gota este licor ácido á la disolucion de atropina hasta la completa saturacion: el líquido se enturbia entónces y deposita en el fondo de la vasija el sulfato de atropina formado: decántese la parte etérea que sobrenada, y póngase el precipitado sobre un filtro para que seque.

Otro procedimiento consiste en diluir la atropina en dos veces su peso de agua; añadir ácido sulfúrico al décimo en la cantidad estrictamente necesaria para disolverla; evaporar la solucion hasta la sequedad á la estufa á una temperatura de 30° á 40°.

ADULT. Suele encontrarse en el comercio un sulfato de atropina manchado en violeta ó en azul; la solucion caliente de esta sal se colora en moreno por el nitrato de plata y reduce el reactivo cupro-potásico: el sulfato de atropina, ya esté manchado ó no, pero que dé estas reacciones, debe desecharse. Por fraude le mezclan sulfato de morfina, y aunque presenta las mismas reacciones de la atropina, tratado por el ácido nítrico, se colora en rojo, y en azul por el percloruro de fierro, el ácido yódico y el agua almidonada.

U. M., D., INC. y CONTRAV. Como la atropina.

SULFATO DE BIÓXIDO DE MERCURIO. Bisulfato de mercurio; Sulfate mercurique, Franc.; Sulphate of mercury, Ing.; *Sulphas hydrargyricus.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo blanco, cristalino y anhidro inalterable al aire; su sabor es ácido y metálico, descomponible por el agua en sulfato ácido soluble y en sulfato tribásico insoluble; al calor se descompone como el turbit; el carbon tambien lo reduce en mercurio metálico y se desprenden volúmenes iguales de ácido carbónico y de ácido sulfuroso.

PREP.	Mercurio metálico	100
	Ácido sulfúrico á 66°	130

Puestos el mercurio y el ácido en cápsula de porcelana, ó en un matraz de vidrio con su tubo abductor si se quiere recoger el ácido sulfuroso, colóquese en baño de arena y caliéntese á fuego moderado hasta que cese el desprendimiento de vapores sulfurosos y se convierta en una masa blanca y cristalina; déjese enfriar y recójase el producto.

Se reconoce que todo el mercurio está convertido en bisulfato y no tiene protosulfato, poniendo un poco en una disolucion caliente de cloruro de sodio; si queda clara la solucion, estará puro; si hay precipitado de calomel, habrá protosulfato, y entónces es necesario rociar la sal mercurial con un poco de ácido sulfúrico y calentarla en una cápsula hasta que cese el desprendimiento de vapores sulfurosos.

U. Para preparar el bicloruro de mercurio y el turbit mineral y para cargar los aparatos electroterápicos.

SULFATO DE CADMIO. Sulfate de cadmium, Franc.; Sulphate of cadmium, Ing.; *Sulphas cadmicus.*

C. FÍSIC y Q. Cristaliza en prismas rectangulares, conteniendo el 25,71 por ciento de agua de cristalizacion: es incoloro, trasparente, eflorescente, de sabor metálico; astringente y ligeramente ácido; al calor rojo sombrío, desprende una parte de su ácido descomponiéndose, y se convierte en sulfato básico, que al rojo blanco se descompone en ácido sulfuroso, oxígeno y óxido de cadmio; es soluble en cerca de dos tercios de su peso de agua: la solucion tratada por sulfhidrato de amoniaco ó un exceso de hidrógeno sulfurado, da precipitado amarillo de sulfuro de cadmio, el que es insoluble en los ácidos diluidos, los álcalis y los sulfuros alcalinos, pero soluble en el ácido nítrico concentrado y caliente.

PREP.	Polvo grueso de cadmio	100
	Ácido nítrico á 40°	300
	Agua	800

Mézclese el ácido con su peso de agua y póngase el cadmio por pequeñas porciones: cuando se haya disuelto, mézclese el resto del agua, hiérvase y precipítese con solucion de carbonato de sosa; lávese repetidas veces el carbonato de cadmio obtenido, y agréguesele poco á poco ácido sulfúrico diluido, en la cantidad muy precisa para disolverlo; filtrese la solucion, concéntrese y déjese en reposo para que cristalice.

U. M. y D. Astringente que poco se usa, empleado al exterior como el de zinc y á las mismas dósis.

SULFATO BÁSICO DE CINCONINA. Sulfate de cinchonine, Franc.; Sulphate of cinchonia, Ing.; *Subsulphas cinchonicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en cortos prismas oblícuos y brillantes, de cúspides diedras; es blanco, inodoro, de sabor amargo: calentado á 100° se funde como la cera, á 120° pierde toda su agua de cristalizacion; es soluble en 54 partes de agua fria, más soluble en el agua hirviendo, soluble en 6,50 partes de alcohol á 40° y en 11 de alcohol anhidro; insoluble en el éter: su solucion acuosa ó hirviendo tratada por el polisulfuro de potasio, da precipitado blanco pulverulento que contiene azufre.

PREP. Póngase la cincoinina en una poca de agua, satúrese exactamente por ácido sulfúrico diluido hasta que el licor quede neutro, filtrese, evapórese en B. M., recójanse los cristales y séquense entre hojas de papel de filtro.

U. M. Los del sulfato de quinina. Las D. á que debe emplearse deben ser tres veces más que el sulfato de quinina por ser ménos activo que éste.

INC. Como el sulfato de quinina.

SULFATO DE COBRE. De bióxido de cobre, Vitriolo de cobre, Vitriolo de Vénus, Vitriolo de Chipre, Vitriolo azul, Caparrosa azul, Piedra lípis; Sulfate de cuivre, Franc.; Sulphate of copper, Blue vitriol, Ing.; *Sulphas cupricus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en paralelipípedos oblícuos; color azul subido, sabor ácido, metálico y estíptico; se eflorece ligeramente al aire y su superficie se cubre de un polvo blanco: contiene cinco equivalentes de agua; calentado á 100° pierde cuatro y á 240° abandona el quinto y queda una sal blanca pulverulenta y anhidra que por el contacto del agua vuelve á tomar poco á poco su coloracion azul; al calor rojo produce peróxido de cobre, ácido sulfúrico y oxígono. Los cristales de sulfato de cobre son insolubles en el alcohol, solubles en tres partes de agua fria y en la mitad de su peso de agua hirviendo: la solucion precipita en blanco por el cloruro de bario; en blanco azuloso por el amoniaco; el precipitado se redisuelve en un exceso de éste, y por el ferrocianuro de potasio da un precipitado rojo granate.

PREP. No se prepara en las oficinas de farmacia, y sólo se purifica el del comercio, en el que se distinguen dos clases: el llamado del *Apartado*, que es muy ácido, y el extranjero, que contiene generalmente sulfato de fierro: ambos es preciso purificarlos.

El primero disolviéndolo en agua, hirviendo la solucion con carbonato de cobre recientemente preparado, para saturar el ácido libre, filtrándola y concentrándola, para que cristalice la sal. El extranjero, si contiene fierro, haráse hervir como se ha dicho ántes, con el carbonato en pequeño exceso que precipitará el fierro en el grado de oxidacion que estuviere. Se filtrará despues y concentrará la solucion hasta el punto en que la sal pueda cristalizar. El que contenga zinc, no habiendo un medio económico de separárselo, debe desecharse.

ADULT. Al sulfato de cobre extranjero suelen mezclarle sulfatos de fierro, de magnesia y de zinc; tratada la solucion por un exceso de potasa, se precipitan el fierro, el cobre, y la magnesia: el óxido de zinc queda disuelto en la potasa; separando los óxidos precipitados, en el licor filtrado se busca el zinc, acidulando el licor, precipitándolo por carbonato de sosa y luego calcinando el carbonato de zinc; por la cantidad de éste se puede deducir la del sulfato; el precipitado de los otros metales, despues de lavado, se disuelve en ácido clorhídrico puro y se trata por un exceso de amoniaco que disuelve el cobre, y quedan el fierro y la magnesia fáciles de reconocer.

U. M. y D. Interiormente se usa como emético á la D. de 10 á 30 centígr.; se emplea como alterante á la D. de 2 á 10 centígr.; al exterior es astringente y cáustico.

INC. Los álcalis y sus carbonatos, las sales de plomo, los sulfuros, jabones y las sustancias que contienen tanino.

CONTRAV. El agua albuminosa, el fierro reducido por el hidrógeno, la limadura del mismo metal, la magnesia calcinada, y favorecer el vómito en todos los casos.

SULFATO DE COBRE AMONIACAL. Amoniuro de cobre compuesto; Sulfate de cuivre ammoniacal, Franc.; Amoniated copper, Ing.; *Sulphas cuprico-ammonicus.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, color azul subido, sabor estíptico, metálico y desagradable; el agua pura lo descompone, precipitando sulfato básico de cobre; es soluble en el agua acidulada con los ácidos sulfúrico, clorhídrico y nítrico; al aire libre pierde su agua, desprende amoniaco, y se convierte en un polvo verde compuesto de una mezcla de sulfato de amoniaco y de sulfato básico de cobre; triturado con potasa ó cal, da olor amoniacal.

PREP. A sulfato de cobre pulverizado añádase amoniaco líquido concentrado, hasta la completa disolucion; agrégnese á ésta un volúmen igual de alcohol á 90°, recójase el precipitado cristalino, lávese con alcohol, séquese entre hojas de papel al abrigo del aire, y consérvese en pomos bien tapados.

Si se quiere obtener cristalizado en prismas, póngase la solucion cupro-amoniacal en un bocal largo y angosto, añádase sin moverla el alcohol, y abandónese al reposo; al cabo de algun tiempo se forman cristales azules, los que desecados con las precauciones indicadas, se guardan para el uso.

U. M. Estimulante interiormente, sustitutivo al exterior, vomitivo á pequeñas dósis. D. 1 á 2 centígr. al interior, 25 centígr. como vomitivo, 5 á 10 centígr. en colirio.

INC. Las sustancias que contienen tanino.

CONTRAV. El carbonato de magnesia, el fierro reducido por el hidrógeno, la limadura de fierro y hacer vomitar despues.

SULFATO DE ESERINA. Sulfate neutre d'eserine, Franc.; Sulphate of eserine, Ing.; *Sulphas eserinius.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, amorfo ó rara vez cristalizado en largas agujas prismáticas reunidas en grupos radiados; es deliquescente y

de sabor amargo; soluble en el agua, poco soluble en el alcohol, ó insoluble en el éter; la solucion acuosa al contacto del aire toma una coloracion roja.

PREP. Póngase en una solucion etérea de eserina otra titulada de ácido sulfúrico que contenga 40 gram. de ácido monohidratado por litro, cuidando que el licor quede enteramente neutro y no pase el punto de saturacion.

De la misma manera se prepara el *bromhidrato de eserina* empleando el ácido bromhídrico incoloro en lugar del sulfúrico, evaporando la solucion hasta la consistencia de jarabe y abandonándola despues para que cristalice; esta sal no es deliquescente.

U. M. Como los de la eserina.

SULFATO DE ESTRICNINA. Sulfato de strychnine, Franc.; Sulphato of strychnia, Ing.: *Sulphas strychnicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas rectangulares si está algo ácido, ó en cubos si es neutro; es incoloro, inodoro, eflorescente, de sabor muy amargo; soluble en el agua y en el alcohol, insoluble en el éter.

PREP. Pulverícese la estricnina, dilúyase en cinco veces su peso de agua hirviendo, añádase ácido sulfúrico diluido al décimo, hasta que se haya disuelto la estricnina y el licor quede neutro; filtrese y evapórese en B. M., recójanse los cristales que se producen por el enfriamiento, séquense entre papel de estraza y consérvense en pequeños pomos bien tapados.

U. M. Tetánico. D. Las mismas que la estricnina, pero debe tenerse presente que es un poco más activo que ésta.

INC. y CONTRAV. (V. Estricnina.)

SULFATO DE FIERRO, Ferroso, Vitriolo verde, Caparrosa verde ó alcaparrosá; Sulfate de fer, Franc.; Sulphate of iron, Green vitriol, Copperas, Ing.; Tlaliyac, Mex.; Guchoi, Otomí; *Sulphas ferrosus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas romboidales oblícuos, con siete equivalentes de agua á la temperatura de 15°, con 5 á la de 40° y con 3 á la de 80°; tiene un color verde bajo algo azulado; es inodoro, de sabor estíptico, semejante al de la tinta; por el aire se peroxida y adquiere un tinte ocroso; es soluble en dos partes de agua fria y en tres cuartas de agua hirviendo; la solucion no debe enturbiar por el ácido sulfhídrico.

PREP. El que suministra el comercio no es puro; contiene sulfatos de zinc, de cobre, de alúmina y de manganeso, y ácido arsenioso. Para los usos medicinales debe prepararse de la manera siguiente:

Alambre delgado ó puntillas de alfilerillo	120
Acido sulfúrico á 66°	160
Agua	1100

Diluido el ácido en el agua y colocado en vasija apropiada, se agrega por partes el alambre en pequeños pedazos ó las puntillas: cuando ha cesado la efervescencia se pone á hervir la mezcla hasta que tome un color gris oscuro, evitando cuanto se pueda el contacto del aire; filtrese el líquido prontamente por un lienzo húmedo, añádanse 2 partes más de ácido sulfúrico, evapórese hasta que marque 32° y déjese para que cristalice: recójanse los cristales sobre un embudo al que se pondrá un poco de amianto, lávense con un poco de alcohol á 32°, séquense entre hojas de papel de filtro y guárdense en pomos secos y bien tapados.

U. M. y D. Tónico astringente. Al interior, de 5 á 30 centígr.; al exterior en lociones, inyecciones, colirios y pomadas.

INC. Los carbonatos alcalinos, los jabones, la quina y las sustancias que contienen tanino.

CONTRAV. La magnesia calcinada y su carbonato.

SULFATO DE MAGNESIA. Sal de Epsom, inglesa, catártica, de higuerilla, de Sedlitz; Sulfato de magnésie, Sel de Sedlitz, d'Egra, d'Epsom, Franc.; Sulphate of magnesia, Epsom salt, Ing.; *Sulphas magnesicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas romboidales rectos; el del comercio está en agujas prismáticas terminadas por cúspides diedras, ó en pirámides de cuatro caras; es incoloro, inodoro, de sabor amargo; soluble en el agua (32,76 por ciento á 14°), más soluble en la caliente; ésta á 100° disuelve 73,57; insoluble en el alcohol; fusible en su agua de cristalizacion de la que contiene el 51 por ciento cuando ha cristalizado á 15°; á la temperatura del rojo vivo se funde y se descompone.

PREP. Artículo comercial, extraido por evaporacion y cristalizacion de las aguas de Epsom en Inglaterra, de las de Egra en Bohemia, etc.; se prepara tambien, tratando el mineral llamado *Dolomia* (compuesto de carbonatos de cal y magnesia) por el ácido sulfúrico: se forman sulfatos de cal y de magnesia que se separan por medio del agua; ésta disuelve el de magnesia, que se purifica por cristalizaciones repetidas.

En la República lo hay en abundancia, en la hacienda de D. Roque, terrenos de la municipalidad de Chietla del Estado de Puebla, en los montes de Ocuila, etc.; lo extraen en estos lugares, tratando por el agua la tierra que lo contiene, evaporando aquella hasta la película ó á 26° y moviendo con frecuencia para que cristalice en forma de agujas. Este sulfato de magnesia no es puro; contiene sulfato de sosa y cortas cantidades de cloruro de sodio, nitrato de potasa y sulfato de fierro; para purificarlo se disuelve en corta cantidad de agua y se le añade un poco de ácido sulfúrico con el fin de descomponer algunas de las sales extrañas que contiene, aunque en pequeña cantidad; se satura el exceso del ácido por carbonato de magnesia, se agrega más agua, se filtra y evapora para que cristalice, moviéndolo con frecuencia á fin de obtenerlo en agujas prismáticas.

Para separar del todo el sulfato de sosa que contiene y saber la cantidad de esta sal

que existe en él, se trata por el sulfuro de bario, que precipita la magnesia de sus disoluciones salinas: se obtendrá así un precipitado de magnesia y de sulfato de barita, quedando el sulfuro de sodio y una parte del de bario en la solucion: un ligero exceso de ácido sulfúrico bastará para trasformar el sulfuro de sodio en sulfato, y el de bario en sulfato de barita. El licor filtrado y evaporado dará exactamente el peso del sulfato de sosa que contenia la mezcla.

ADULT. El extranjero contiene algunas veces sulfato de sosa en cristales finos, imitando muy bien los de magnesia.* Se descubre este fraude tanto por su sabor que es ménos amargo y algo salado, cuanto porque expuesto al aire se eflorece prontamente; además, el sulfato de magnesia puro, tratado en caliente por una solucion de carbonato de sosa, produce un 34 por 100 de carbonato de magnesia seco, lo que no se obtendria con el mezclado al de sosa.

Accidentalmente ó por descuido puede estar mezclado con sulfato de zinc; se descubre éste, tratando la solucion por el ferricianuro de potasio, que dará precipitado amarillo naranjado.

U. M. Purgante. D. de 15 á 60 gram.

INC. Los álcalis y sus carbonatos y los fosfatos solubles.

SULFATO DE MERCURIO, SUB. Sulfato trimercúrico, Subdento sulfato de mercurio, Sulfato amarillo de mercurio, Precipitado amarillo, Turbit mineral; Sous-sulfate de dentoxide de mercure, Franc.; Yclow sulphate of mercury, Ing.; *Subsulphas hydrargyricus.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, pulverulento, color amarillo, sabor algo acre, alterable por la luz, soluble en 2000 partes de agua fria y en 600 de caliente; á calor moderado toma un color rojo moreno, el que pierde por el enfriamiento y vuelve al primitivo; al calor fuerte se descompone en oxígeno, ácido sulfuroso y mercurio metálico.

PREP. Pulverizado el sulfato de deutóxido de mercurio, póngase en cápsula de porcelana, viértause sobre él diez ó quince veces su peso de agua destilada hirviendo, muévase con espátula de vidrio ó madera, déjese reposar, decántese el líquido, lávese el precipitado repetidas veces con agua caliente, séquese al abrigo de la luz, y guárdese en pomos tapados y de color oscuro.

Para obtener un buen producto, es necesario que el sulfato de mercurio que se emplea, no esté mezclado con sulfato mercurioso. Véase Sulfato de deutóxido de mercurio.

U. M. Antiherpético, solamente usado al exterior. D. 1 gram. para 30 gram. de manteca.

SULFATO DE MORFINA. Sulfate de morphine, Franc.; Sulphate of morphia, Ing.; *Sulphas morphicus.*

C. FISIC. y Q. Cristaliza en agujas reunidas en haccecillos; es blanco, inodoro, de sabor amargo; soluble en el agua y en el alcohol; su solucion da con el cloruro de bario, un precipitado blanco insoluble en el ácido nítrico; para los caracteres de la base, véase Morfina.

PREP. Se prepara como el clorhidrato, sustituyendo el ácido sulfúrico diluido al clorhídrico y cuidando que la solucion quede neutra.

U. M., D., INC. y CONTRAV. Como la morfina.

SULFATO DE POTASA. Sal de duobus, Tártaro vitriolado, Sal policresta de Glaser, Vitriolo de potasa, Arcano duplicado; Sulfate de potasse, Franc.; Sulphate of potassa, Ing.; *Sulphas potassicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en cortos prismas tetraedros ó exagonales, terminados por pirámides de cuatro á seis caras; es incoloro, inodoro, inalterable al aire, de sabor salino algo amargo; soluble en 13 veces su peso de agua fria y en 5 de caliente á 100°; insoluble en el alcohol.

PREP. Se satura el ácido sulfúrico diluido por carbonato de potasa, se filtra la solucion y se evapora para que cristalice. El comercio lo suministra puro, obtenido por la calcinacion hasta el rojo del bisulfato de potasa, que resulta de la preparacion del ácido nítrico.*

U. M. y D. Diurético á pequeñas dósis (1 á 4 gram.) Purgante de 4 á 15 gram.; es poco usado y aun peligroso á mayores dósis.

INC. Las preparaciones mercuriales.

SULFATO DE PROTÓXIDO DE MANGANESO. Sulfate de manganèse, Franc.; Sulphate of manganese, Ing.; *Sulphas manganosus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas romboidales oblícuos color de rosa, conteniendo proporciones variables de agua segun la temperatura á que se ha cristalizado; siendo de 7 equivalentes si se ha obtenido á ménos de 8°, y de 4 entre 8° y 15°. Es eflorescente, de sabor estíptico y amargo, soluble en el agua; la solucion no debe dar coloracion azul por el ferrocianuro de potasio, ni enegrecerse por la luz de agalla.

PREP. Pulverizadas separadamente partes iguales de peróxido de manganeso y de sulfato de protóxido de fierro, se mezclan las dos sales, y puestas en un crisol de barro se calienta éste hasta el rojo: cuando esté fria la masa, se pulveriza y trata con la suficiente cantidad de agua caliente, se filtra y evapora hasta la sequedad; al resíduo se le agrega nueva cantidad de agua, se filtra y evapora para obtenerlo cristalizado.

U. M. y D. Las del carbonato de manganeso.

SULFATO DE QUININA. Sulfato básico, subsulfato, Sal febrífuga de Pelletier; Sulfate de quinine basique, Franc.; Basic sulphate of quinia, Ing.; *Subsulphas quinicus.*

* Este sulfato de sosa se llama impropiamente sal de *Epsom de Lorena.*

* Llenando pequeños pomos de los cristales de esta sal y agregándoles ácido acético, se tiene una mezcla que se conoce con el nombre de *sal vinagre.*

C. Físic. y Q. Blanco, en masas ligeras; formadas de pequeñas agujas sedosas y alargadas, inodoro, y de sabor muy amargo; al aire seco se eflorece y pierde su agua de cristalizacion; al aire húmedo es capaz con el tiempo de absorber hasta 30 por ciento de agua, sin variar de aspecto; es soluble en 740 partes de agua fria, en 30 de agua hirviendo y en 60 de alcohol absoluto; soluble en la glicerina y casi insoluble en el éter: por unas gotas de ácido sulfúrico se aumenta su solubilidad en el agua, se trasforma en *sulfato neutro* y le da á aquella un color azulado y opalino: es muy soluble en el agua, que contiene ácido tártrico; algunas sales aumentan su solubilidad y otras la disminuyen; se pueden enumerar entre las primeras el nitrato de potasa y los cloruros de sodio y de amonio, y entre las segundas, los sulfatos de sosa y de magnesia.

Calentado el sulfato de quinina sobre una lámina de platino, se funde al principio, se inflama en seguida y deja un resíduo carbonoso que acaba por desaparecer.

Su solucion acuosa, muy diluida, se colora fuertemente en verde, que pasa al violáceo por el contacto sucesivo del cloro y del amoniaco; los álcalis minerales le precipitan de su disolucion bajo la forma de copos blancos; la tintura de iodo le colora en moreno amarilloso y el permanganato de potasa en verde; el polisulfuro de potasio produce en su disolucion caliente un precipitado en forma de masa roja semejante á la trementina, que se endurece por el enfriamiento y toma aspecto resinoso: este último carácter es comun á todas las sales de quinina y las distingue de las de cinconina.

Prep.	Quina Calisaya en polvo grueso	1000
	Cal viva	100
	Ácido clorhídrico	60
	,, sulfúrico	c. b.
	Carbon animal lavado	30
	Agua destilada	13000

Póngase á hervir la quina en 4000 partes del agua y 20 del ácido clorhídrico; cuélese el cocimiento, y el resíduo trátese otras dos veces sucesivas de la misma manera; reúnanse los líquidos, y cuando estén frios, añádase la cal diluida en seis veces su peso de agua; recójase el precipitado que se forme, lávese con pequeñas porciones de agua, aprénsese despues, séquese á la estufa á temperatura moderada y redúzcase á polvo fino. Tráteso éste repetidas veces por alcohol caliente hasta que salga claro y no amargo; reúnanse los licores, filtrense y destílense en B. M. hasta la sequedad: el resíduo será la *quinina bruta*. Póngase á hervir ésta en las 1000 partes de agua restantes y añádasele la cantidad estrictamente necesaria de ácido sulfúrico diluido en 10 veces su peso de agua, para disolver aquella y que el licor resulte muy ligeramente ácido; mézclesele el carbon animal, sométase á la ebullicion por dos ó tres minutos, filtrese, y despues recójase la sal que se deposita por el enfriamiento: si no estuviere bastante blanca, disuélvase nuevamente en agua hirviendo ligeramente acidulada con ácido sulfúrico y déjese enfriar la solucion; recójase el sulfato de quinina y séquese entre hojas de papel de estraza. Las aguas madres contienen sulfatos de quinina y de cinconina: se precipita la primera con una solucion de sosa, y se puede, despues de separarla, convertirla en sulfato como se ha dicho, quedando en solucion el de cinconina.

Adult. Por vicio de preparacion puede contener sulfato de cinconina, que resulta de una purificacion insuficiente del de quinina; se tolera como bueno el que contiene dos ó tres por ciento. Para descubrir si el sulfato de quinina no contiene cinconina, pónganse en un pomo 50 centígramos del sulfato con 5 gram. de éter sulfúrico, agítese, añádase despues 1 gram. de amoniaco; agítese nuevamente y déjese reposar: si la sal es pura, el líquido se divide en dos capas trasparentes; si está mezclado al de cinconina, ésta queda entre la capa del éter y el agua, bajo la forma de copos blancos. Se conocerá la cantidad de cinconina que contiene, recogiéndola sobre un filtro, y pesándola despues.

Si contiene además de la cinconina, quinoidina, ambas quedan mezcladas; pero añadiendo mayor cantidad de éter, se disuelve la quinoidina y no la cinconina: se puede separar la quinoidina de la quinina, por el oxalato de amoniaco, que precipita el oxalato de quinina, quedando en disolucion el de quinoidina.

Por fraude le mezclan, además del sulfato de cinconina, sulfatos de cal ó de magnesia, fosfato de sosa, carbonatos de cal ó de sosa, salicina ó floridcina; ácido esteárico, manita, azúcar y almidon; por último, lo exponen al aire húmedo para que absorba el agua y aumente su peso. Se descubren estos fraudes del modo siguiente: se puede considerar puro, si quemándolo sobre una lámina de platino no deja resíduo, ó si el que deja es corto, provenido de las sales que contiene el agua empleada en su preparacion: cuando está falsificado, el resíduo es abundante y proviene de las materias fijas; cada una de ellas se descubrirá por sus reactivos especiales. La salicina se revela, porque enrojece con unas gotas de ácido sulfúrico á 66°; la floridcina, cuando vertidas dos ó tres gotas del mismo ácido sobre un centígramo del sulfato, la materia se liquida, se enturbia y colora en amarillo-moreno, el que despues de una hora se convierte en amarillo-naranjado, y al dia siguiente se encuentra bajo la forma de un precipitado moreno, en el que se distinguen cristales en agujas que parten de un centro comun; tratado por ácido sulfúrico diluido, queda por resíduo el ácido esteárico, así como disuelta en alcohol queda la fécula; para descubrir la manita y el azúcar se trata una solucion de sulfato de quinina por agua de barita, se separa el pre-

cipitado y al líquido filtrado se le quita el exceso de barita por el ácido sulfúrico; por la evaporacion deja cristales de manita ó se carameliza si contiene azúcar: se pueden tambien descubrir estas dos últimas sustancias, por la coloracion negra que deja el sulfato de quinina que las contiene cuando se toca con una varilla mojada con ácido sulfúrico.

El sulfato de quinina puro, contiene 14,45 por ciento de agua; calentado entre 100° y 105° pierde el 12 por ciento, y á 120° el resto; si pierde más agua, es porque se le ha hecho absorber para que aumente su peso; si pierde ménos, es, ó porque está eflorescido ó porque contiene sulfatos de cinconina ó de quinina ó está mezclado con otras sustancias extrañas.

U. M. Tónico, febrífugo, antiperiódico, sedativo ó hipostenizante. D. Al interior, de 50 centígr. á 4 gram. y aun más, segun los casos.

INC. Los álcalis, el yoduro de potasio yodurado y las sustancias que contienen tanino.

CONTRAV. Como la quinina.

SULFATO NEUTRO DE QUININA. Impropiamente Sulfato ácido; Sulfate acide de quinine, Franc.; Sulphate acid of quinia, Ing.; *Bisulphas quinicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas rectangulares y truncados; es blanco, inodoro, de sabor amargo y ligeramente ácido, eflorescente; soluble en 11 partes de agua fria, más soluble en la caliente, soluble en el alcohol diluido; enrojece el tornasol, es fusible á 100° en su agua de cristalizacion, la que pierde á temperatura mayor y queda anhidro.

PREP.	Sulfato básico de quinina....	100
	Acido sulfúrico á 66°.....	12
	Agua destilada.....	100

Dilúyase el ácido en el agua; disuélvase allí el sulfato de quinina; evapórese el licor en B. M. hasta reducirlo á una tercera parte, y recójanse los cristales que se depositan por el enfriamiento.

U. M. D. INC. y CONTRAV. (V. Sulfato de Quinina.)

SULFATO DE SOSA. Sal admirable, de Glauber, de Epsom de Lorena, Vitriolo de sosa; Sulfate de soude, Franc.; Sulphate of soda, Ing.; *Sulphas sodicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas alargados de seis caras terminados por cúspides diedras ó por pirámides de cuatro caras; pero como sus cristales se encuentran generalmente reunidos, su forma es confusa: contiene más de la mitad de su peso de agua de cristalizacion, de la cual pierde la mayor parte eflorescciéndose; es incoloro, inodoro, de sabor salino, fresco y amargo; su solubilidad aumenta desde 0° hasta 33° y decrece desde esta temperatura hasta 100°; es insoluble en el alcohol.

PREP. El comercio lo ministra en abundancia, provenido de la preparacion del ácido clorhídrico y de la magnesia, y en México de las aguas gaseosas. Se purifica disolviéndolo por el calórico en su peso de agua, filtrando la solucion y poniéndola á cristalizar; recogiendo los cristales, se enjugan con un lienzo y se guardan, al comenzar á eflorescerse, en vasijas tapadas.

U. M. y D. Purgante de 15 á 60 gram., y á las pequeñas dósis de 5 á 10 gram. como diurético.

SULFATO DE ZINC. Vitriolo blanco ó de Goslar, Caparrosa blanca; Sulfato de zinc; Franc.; Sulphate of zinc, White vitriol, Ing.; *Sulphas zincicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas de 4 caras terminadas por pirámides de 4 caras y contiene 43,8 por ciento de agua de cristalizacion: es incoloro, inodoro, algo eflorescente, de sabor estíptico, metálico y desagradable; insoluble en el alcohol; el agua á la temperatura de 20°, disuelve el 40 por 100; disuelve su peso á 100°; calentado al rojo, se descompone en óxido de zinc, oxígeno y ácido sulfuroso; forma sales dobles, solubles y cristalizables con los sulfatos alcalinos; la solucion acuosa del sulfato de zinc, precipita en amarillo rojizo por el ferricianuro de potasio; en blanco, por el sulfhidrato de amoniaco, y no se enturbia ni precipita cuando es puro, por las sustancias que contienen tanino.

PREP.	Granalla de zinc puro.....	200
	Acido sulfúrico puro á 66°....	250
	Agua destilada.....	1500

Dilúyase el ácido en el agua, agréguese el zinc, y cuando cese la efervescencia filtrese, evapórese y cristalícese.

En el comercio lo hay en abundancia, pero contiene generalmente sulfato de fierro: para purificarlo, se hace pasar una corriente de cloro sobre una solucion de sulfato de zinc impuro, se hierve el licor con óxido de zinc precipitado, se filtra despues para separar el óxido de fierro y se evapora el líquido claro para que cristalice.

Se puede tambien privar del fierro al sulfato de zinc preparado con zinc del comercio tratando su solucion por hipoclorito de cal, separando el óxido de fierro y concentrando el líquido para obtener cristales.

U. M. Astringente y emético. D. Al interior de 40 á 50 centígramos; peligroso en su empleo. Al exterior en colirio, inyecciones, etc., de 5 á 10 centíg. para 30 gram. de vehículo.

INC. Los álcalis, los carbonatos alcalinos, las sales de plomo, los fosfatos y sulfuros, la leche y las infusiones que contengan tanino.

CONTRAV. Favorecer el vómito, y la magnesia calcinada.

SULFITO DE CAL. Sulfite de chaux, Franc.; Sulphite of lime, Ing.; *Sulphis calcicus.*

C. FISIC. y Q. Blanco ó ligeramente amarilloso, inodoro, soluble en 800 veces su peso de agua; más soluble en un exceso de ácido sulfuroso, depositándose de esta solucion agujas exagonales; por el contacto del aire y del fuego se convierte en sulfato; tambien

se descompone por los ácidos, que ponen en libertad el ácido sulfuroso.

PREP. Se obtiene del mismo modo que el de sosa, sustituyendo á la solucion de esta base una lechada de cal, dejando pasar el gas sulfuroso por ella, hasta que despues de agitado el depósito, haya un exceso del gas: se separa el líquido, se pone el depósito entre dos lienzos, se somete á la presion, se seca prontamente y se guarda en frascos bien tapados.

Se prepara tambien por doble descomposicion, precipitando una solucion de sulfito de sosa por otra de cloruro de calcio, lavando el precipitado, aprensándolo y secándolo prontamente.

De la misma manera se prepara el *sulfito de magnesia*, sustituyendo el cloruro de magnesia al de calcio por el segundo procedimiento referido, ó el carbonato de magnesia á la lechada de cal por el primero.

U. Para conservar los zumos, impedir en general la fermentacion de los líquidos fermentecibles, y decolorar algunos de ellos.

U. M. y D. Se ha tenido como diurético; se usa hoy más bien como antiséptico á la dósis de 2 á 5 gram.

INC. Los cuerpos oxidantes, que lo trasforman en sulfato.

CONTRAV. El permanganato de potasa.

SULFITO DE SOSA. Sulfite de soude, Franc.; Sulphite of soda, Ing.; *Sulphis sodicus.*

C. FÍSIC. y Q. Incoloro, sabor azufroso salino, soluble en el agua; cristaliza en prismas oblícuos de cuatro á seis caras de cúspides diedras; el contacto del aire con el tiempo lo convierte en sulfato.

PREP. Se obtiene en grande en las fábricas de ácido sulfúrico, aprovechando el desprendimiento de vapores de ácido sulfuroso, los que son saturados por una solucion de sosa. En las oficinas se puede preparar de la manera siguiente:

Acido sulfúrico á 66°	500
Polvo de carbon vegetal	c. b.

Se forma una pasta con el carbon y el ácido, se introduce en un matraz que se coloca en baño de arena, y se adapta á su cuello un tubo dos veces acodado que va á dar á un frasco de locion, en el que se pone una pequeña cantidad de agua; en este frasco se adapta otro tubo igualmente dos veces acodado, que comunica con un bocal que contenga solucion de sosa, en la proporcion de una parte de ésta para dos de agua, y se calienta gradualmente el matraz hasta que cese el desprendimiento de gas sulfuroso: por el enfriamiento se obtienen cristales de bisulfito de sosa, que se depositan en el fondo del bocal. El líquido sobrante es saturado con carbonato de sosa hasta que quede algo alcalino; en seguida se evapora en vasija cerrada, hasta obtener cristales de sulfito: el bisulfito, disuelto en agua, saturado y evaporado como se ha dicho, produce cristales de sulfite. Del mismo modo se obtiene el *sulfito de potasa*, sustituyendo la solucion de esta base en proporciones iguales á la de sosa.

U. Los del hiposulfito de sosa, y además para conservar los zumos.

U. M. Se ha reputado como diurético; se usa más bien como antiséptico á la dósis de 2 á 5 gram.

INC. Los ácidos.

CONTRAV. (V. Sulfito de cal.)

SULFURO DE ANTIMONIO. Protosulfuro de antimonio, Antimonio crudo; Sulfure d'antimoine, Antimoine cru, Franc.; Sulphuret of antimony, Black antimony, Ing.; *Sulphuretum stibicum.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, cristaliza en prismas tetraédricos ó en largas agujas prismáticas, paralelas unas á otras; de color gris azulado y brillo metálico; es inodoro é insípido; fácilmente fusible: calentado al contacto del aire, se trasforma en ácido sulfuroso y en óxido de antimonio; hervido con agua, una parte del sulfuro es atacada, se desprende ácido sulfhídrico y se disuelve un poco de óxido de antimonio; calentado con ácido clorhídrico, desprende ácido sulfhídrico y se forma cloruro de antimonio, que precipita en blanco por el agua y en rojo naranjado por el hidrógeno sulfurado.

PREP. Antimonio metálico puro	125
Flor de azufre	50

Redúzcase á polvo fino el antimonio, mézclese al azufre y caliéntese en un crisol: cuando se haya fundido aumentese el calor para desprender el exceso de azufre: quítese el crisol del fuego y sepárese el sulfuro formado.

El sulfuro de antimonio natural es muy abundante y se encuentra en la República, en Cadereyta, San José Vizarron, Tejupilco, Mineral del Oro, Mazapil, Jacala, Fresnillo etc.; y lo obtienen fácilmente fundiendo el mineral que lo contiene para separarle de su matriz. No debe emplearse para los usos medicinales y preparaciones farmacéuticas, por contener ordinariamente fierro, plomo y arsénico: se reconocen con mucha facilidad dichas materias extrañas por sus reactivos propios.

U. M. Alterante desusado.

SULFURO DE ANTIMONIO HIDRATADO, Bi. Hidrosulfato sulfurado de antimonio, Oxisulfuro de antimonio sulfurado rojo, Azufre dorado de antimonio; Soufre doré d'antimoine, Franc.; Sulphurated antimony, Precipitated sulphuret of antimony, Ing.; *Sulphuretum stibicum hydratatum.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo de color rojo naranjado; soluble como el quérmes en una disolucion de potasa cáustica y en el ácido clorhídrico, dejando un pequeño resíduo de azufre; pero se distingue en que colora el amoniaco en amarillo, y la esencia de trementina hirviendo, en amarillo naranjado, depositando cristales de azufre por el enfriamiento.

PREP. Se prepara calcinando una mezcla de 12 partes de carbonato de sosa desecado, 2 de sulfuro de antimonio pulverizado, 7 de

flor de azufre y 1 y media de carbon: cuando estas materias estén en fusion, se deja enfriar el crisol; se disuelve el producto en agua caliente, se filtra y cristaliza. En seguida se disuelven los cristales en 8 partes de agua, y se descompone la solucion por un exceso de ácido sulfúrico diluido en 9 veces su volúmen de agua, añadiéndolo gota á gota hasta que no se forme precipitado: se lava éste, se seca á la estufa, se pasa por un tamiz y se conserva para el uso.

ADULT. Las mismas del quérmes. (Véase Quérmes.)

U. M. Vomitivo infiel y poco usado; contraestimulante y expectorante, tambien muy poco usado. D. 10 á 40 centígr.

INC. y CONTRAV. (V. Tartarto de potasa y de antimonio.

SULFURO DE CALCIO IMPURO. Hígado de azufre calcáreo; Foie de soufre calcaire, Franc.; *Sulphuretum calcicum.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, en masas de color gris verdoso; sabor azufroso; olor de ácido sulfhídrico: el agua lo disuelve en parte colorándose en amarillo y dejando un resíduo formado en su mayor parte de cal. Tratado por el ácido clorhídrico diluido, desprende gas sulfhídrico y se forma cloruro de calcio, que se reconoce fácilmente.

PREP.	Flor de azufre	100
	Hidrato de cal	300
	Agua	500

Mézclense las sustancias en una vasija de barro barnizada y hiérvase la mezcla agitando con frecuencia, hasta que una porcion de ella puesta á enfriar se solidifique; viértase entónces sobre una losa tersa, ó de mármol; redúzcase á fragmentos y guárdese en vasijas bien tapadas.

U. M. Como el de potasio.

SULFURO DE FIERRO. Sulfure de fer, Fran.; Sulphuret of iron, Ing.; *Sulphuretum ferrossum officinale.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, negro, de brillo metálico, quebradizo, fácil de pulverizar; insoluble en el agua; soluble en el ácido sulfúrico con desprendimiento de hidrógeno y de ácido sulfhídrico, quedando en disolucion sulfato de fierro fácil de reconocerse.

PREP.	Flor de azufre	100
	Limadura de fierro	200

Mézclense las dos sustancias en una cápsula, agréguese una poca de agua para formar una pasta y colóquese aquella sobre un hornillo que contenga algunos carbones ardiendo: luego que se eleva la temperatura el azufre se combina al fierro, el agua se evapora y la mezcla se pone negra. Cuando visiblemente haya desaparecido el agua, retírese la cápsula del fuego y recójase el producto despues de frio.

Preparado de este modo sirve solamente para obtener el ácido sulfhídrico.

El *protosulfuro de fierro* se obtiene por via húmeda, precipitando una solucion de protosulfato de fierro hecha en agua destilada privada de aire, por otra solucion de monosulfuro de sodio; lavando el precipitado con agua tambien privada de aire y conservándolo en un pomo esmerilado lleno de agua destilada hervida.

U. M. Se emplea como antídoto muy útil en casi todos los envenenamientos metálicos, sobre todo en los de plomo, antimonio, plata, mercurio y arsénico. D. de 4 á 6 gram. en 40 ó 50 de agua tibia.

SULFURO DE MERCURIO, Bi. Sulfuro rojo de mercurio, Bermellon, Cinabrio; Bisulfuro de mercure, Vermillon, Cinabre, Franc.; Red sulphuret of mercury, Bisulphuret of mercury, Cinnabar, Ing.; *Sulphuretum hydrargyricum.*

C. FÍSIC. y Q. Masas compuestas de agujas de color gris violáceo con brillo metálico, que por la trituracion se convierten en polvo rojo escarlata; es inodoro, insípido, insoluble en el agua y en el alcohol; calentado en vasijas cerradas se volatiliza completamente y se sublima en agujas; pero si se hace esta operacion á una temperatura elevada y al contacto del aire, se descompone en ácido sulfuroso y mercurio.

PREP. Abunda el bisulfuro de mercurio en la naturaleza y es generalmente conocido con el nombre de *cinabrio nativo.* Se encuentra, en varias localidades de la República, principalmente en Huitzuco, Guadalcázar, etc. Se prepara el llamado bermellon, fundiendo en una vasija de fierro una parte de azufre, y vertiendo allí poco á poco cuatro de mercurio, que se mezclan bien por la agitacion: resulta de la combinacion, una masa negra violácea, que se pone á sublimar en un matraz de cuello largo; despues se reduce á polvo y se lava repetidas veces. Se obtiene tambien por la via húmeda con diversos procedimientos, entre otros el de Fermenich que da un producto muy hermoso, y que no se describen por haberlo en abundancia en el comercio y ser de poco uso en medicina.

ADULT. Por fraude le mezclan óxido rojo de fierro, ocre, ladrillo molido, minio, sangre de drago, rejalgar, cromato de plomo rojo y con el bermellon de antimonio: calentando un poco en un tubo de experiencias, el óxido rojo de fierro, el ocre ó el ladrillo molido quedarán por resíduo; el minio se descompone dejando glóbulos de plomo; la sangre de drago tambien se descompone y queda carbon esponjoso, miéntras que el rejalgar se sublima al mismo tiempo que el bermellon. Tambien puede descubrirse la sangre de drago, agitando el bermellon que la contiene, con el alcohol que, disolviéndola, tomará el color de ella, y el rejalgar, poniendo dicho bermellon adulterado sobre las brasas, que al quemarse dará un olor de ajo; para descubrir el cromato rojo de plomo y el bermellon de antimonio se agita en un tubo de ensaye un gramo del bermellon con cinco gramos de agua destilada y un gramo de lejía de potasa ó de sosa: se calienta en la lámpara de alcohol, se añaden otros cinco gramos de agua

y se filtra. Si hay cromato, el licor tendrá color amarillo claro, y si no lo hay quedará incoloro: agregando á este líquido un gramo de ácido clorhídrico se formará un precipitado rojo naranjado si hay antimonio.

U. M. Alterante desusado al interior; exteriormente se emplea en fumigaciones como antisifilítico y parasiticida. D. Al interior 20 centígr. á 1 gram. 50 centígr.

SULFURO NEGRO DE MERCURIO. Etiope mineral; Sulfuro noir de mercure, Ethiops minéral, Franc.; Black sulphuret of mercury Ing.; *Sulphuretum hydrargyrosum.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo pesado, negro ó negruzco cuando está recientemente preparado; es insípido, insoluble en el agua; por el calórico toma una coloracion violeta oscura, desprende el exceso de azufre y se sublima en agujas brillantes.

PREP.	Flor de azufre.....	200
	Mercurio.....	100

Tritúrense en un mortero de porcelana las dos sustancias hasta que la mezcla adquiera un tinte negro uniforme y no se perciban con la lente glóbulos metálicos.

ADULT. Suele estar mezclado con plombagina, carbon animal ó sulfuro de antimonio: las dos primeras sustancias se descubren por el calórico; el sulfuro se volatiliza y queda por resíduo un polvo gris de plombagina, ó por la incineracion un polvo blanco de fosfato de cal. Si contiene sulfuro de antimonio, tratándolo por ácido clorhídrico se forma cloruro de antimonio, que á su vez produce oxicloruro cuando se le agrega agua, y se pone lechosa la mezcla.

U. M. Vermífugo desusado. D. 20 centíg. á 1 gram.

SULFURO DE POTASA. Trisulfuro de potasio impuro, Polisulfuro de potasio, Hígado de azufre; Foie de soufre, Fran.; Sulphurated potash, Liver of sulphur, Ing.; *Trisulphuretum potassicum.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, de color moreno-rojizo ó moreno amarilloso; sabor amargo, acre y cáustico; es duro y de quebradura vidriosa; su olor es semejante al de los huevos podridos; deliquescente y muy soluble en el agua, á la cual comunica un color amarillo rojizo; su solucion expuesta al aire, deja precipitar azufre, y el sulfuro que queda disuelto, pasa al estado de hiposulfito, por la absorcion del oxígeno del aire. Tambien se precipita el azufre cuando aquella es tratada por un ácido.

El sulfuro de potasio se altera con mucha facilidad al contacto del aire, pasando al estado de hiposulfito y de carbonato, mezclados al azufre que por estas alteraciones queda libre; su color cambia cubriéndose la superficie de una costra opaca y blanquizca; los trozos que no están completamente alterados, conservan en el interior su color propio; pero los que lo están enteramente, tienen un color blanco sucio, y se desmoronan con facilidad.

PREP.	Carbonato de potasa.....	1000
	Flor de azufre.....	500

Mézclense exactamente; póngase la mezcla en vasija de barro cubierta con una tapa; caliéntese gradualmente hasta que deje de hincharse; aumértese el fuego hasta la completa liquefaccion de la masa, y vacíese sobre una losa de mármol ligeramente aceitada: ántes de su total enfriamiento redúzcase á pequeños pedazos y guárdese en vasijas bien tapadas.

El *persulfuro ó quintisulfuro de potasa*, se prepara como el anterior, poniendo partes iguales de flor de azufre y de carbonato de potasa desecado.

U. M. Desusado al interior; se emplea exteriormente como excitante cutáneo y antidartroso.

SULFURO DE SODIO. Monosulfuro de sodio cristalizado, Hidrosulfato de sosa, Sulfhidrato de sosa, Sulfuro sulfurado de sodio; Monosulfure de sodium, Franc.; *Sulphuretum sodicum.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas rectangulares terminados por pirámides de cuatro caras, y contienen el 67 por ciento de agua; es incoloro é inodoro cuando está puro; tiene reaccion fuertemente alcalina; su sabor es cáustico y sulfuroso: es deliquescente y muy soluble en el agua; al disolverse produce un enfriamiento considerable, es poco soluble en el alcohol; expuesto al aire, absorbe la humedad, y bajo la influencia del oxígeno y del ácido carbónico se trasforma en una mezcla de carbonato, de polisulfuro y de hiposulfito de sosa: por los ácidos se descompone y desprende gas sulfhídrico.

PREP. Hágase pasar una corriente de gas sulfhídrico sobre una solucion de sosa cáustica á 36° B? (1.33 densidad) hasta que cese de absorber el gas: el tubo de desprendimiento debe ser de grueso calibre para que no se obstruya con los cristales: manténgase la solucion al abrigo del aire, y cuando la masa cristalina no aumente su volúmen decántese el líquido que sobrenada; recójanse los cristales, póngansé á escurrir en un embudo, disuélvanse en agua destilada hervida, cristalícese y guárdese en pomos chicos y bien tapados.

Las aguas madres por la evaporacion producen nuevos cristales.

El trisulfuro de sodio ó hígado de azufre sódico se prepara como el de potasio, empleando 270 partes de carbonato de sosa puro y seco, y 200 de flor de azufre: 0,8 de este sulfuro representa químicamente 1.00 del de potasio por ser el equivalente de este metal mayor que el de sodio.

U. M. Goza de las mismas propiedades que el sulfuro de potasio, pero es ménos activo. Al exterior, se usa como depilatorio.

TANATO DE PLOMO. Tannate de plomb, Franc.; Tannate of lead, Ing.; *Tannas plumbicus.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, incristalizable, de color blanco gris, insoluble en el agua y en

el alcohol; calentado sobre lámina de fierro se carboniza el ácido orgánico; el resíduo es soluble en el ácido nítrico débil, y precipita en amarillo por el yoduro de potasio.

PREP.	Acido tánico	300
	Acetato de plomo	290
	Agua destilada	10000

Disuélvanse separadamente el ácido y el acetato, filtrense las soluciones y mézclense; láveso el precipitado formado y séquese.

U. M. Astringente usado sólo al exterior.

INC. Las sales de fierro, los carbonatos y yoduros alcalinos.

TANATO DE QUININA. Tannate de quinine, Franc.; Tannate of quinia, Ing.; *Tannas quinicus.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo amorfo inalterable al aire, de color blanco, amarilloso ó rojizo, de sabor algo amargo, poco soluble en el agua, soluble en el alcohol.

PREP.	Sulfato de quinina	50
	Ácido tánico	100
	Agua destilada	2900
	Acido sulfúrico y amoniaco	c. b.

Disuélvase el sulfato en 1000 partes del agua y unas gotas de ácido sulfúrico; disuélvase por separado el ácido tánico en el resto del agua y satúrese su solucion por amoniaco; mézclese poco á poco ésta á la del sulfato hasta que cese de formarse precipitado; recójase éste sobre un filtro, lávese y séquese entre hojas de papel de estraza.

U. M. D. ó INC. V. Quinina.

TANATO DE ZINC. Tannate de zinc, Franc.; Tannate of zinc, Ing.; *Tannas zincicus.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, blanco, amorfo, poco soluble en el agua; con el carbonato de potasa en caliente da precipitado blanco soluble en el ácido sulfúrico; esta solucion tratada por el ferricianuro de potasio precipita en amarillo naranjado, ó en blanco por el ferrociannro.

PREP. Se obtiene del mismo modo que el tanato de plomo, empleando el acetato de zinc en vez del acetato de aquel.

U. M. Astringente, usado hasta ahora únicamente al exterior en inyecciones y colirios.

INC. Los álcalis y los carbonatos alcalinos.

TARTRATO ÁCIDO DE POTASA. Bitartrato de potasa, Supertartrato de potasa, Crémor de tártaro; Bitartrate de potasse, Créme de tartre, Franc.; Bitartrate of potassa, Ing.; *Bitartras potassicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas oblícuos de base romboidal, pero por lo comun sus cristales están aglomerados y son de forma confusa; crujen cuando se les masca; es incoloro, inodoro, inalterable al aire, sabor ácido; segun Pelouze, 184 partes de agua fria disuelven una parte de sal; insoluble en el alcohol; por el calórico se descompone y deja un resíduo de carbon y carbonato de potasa; su solucion precipita en amarillo por el cloruro de platino.

PREP. No se elabora en las oficinas de farmacia, sino que se adquiere por el comercio.

Lo extraen del tártaro que se deposita en los toneles, durante la fermentacion del mosto de la uva en la preparacion de los vinos; es más ó ménos colorido, segun proviene de los vinos rojos ó de los blancos, y se distingue con los nombres de *tártaro crudo rojo* y *tártaro crudo blanco.* Se purifica pulverizándolo, añadiéndole el 5 por ciento de tierra arcillosa exenta de cal, poniendo á hervir en agua esta mezcla, filtrando despues, concentrando el licor claro que resulta y cristalizándolo. Para obtenerlo más puro, se necesita someterlo á dos ó tres nuevas disoluciones y cristalizaciones.

ADULT. Como generalmente se presenta en el comercio, es en polvo; el que está puro debe disolverse enteramente en 40 partes de agua hirviendo, y dos partes de él serán saturadas fácilmente por una y media partes de carbonato de sosa cristalizado. Sin embargo, se considera bueno y sin inconveniente para los usos medicinales, el que contiene 3 ó 4 por 100 de tartrato de cal.

Por vicio de preparacion suele contener fierro, cobre ó plomo: el fierro se descubre por el tinte negro que da su solucion con la nuez de agallas; el cobre por la coloracion azul con el amoniaco; y el plomo, por el precipitado amarillo que produce el cromato de potasa ó el yoduro de potasio.

Por fraude le mezclan tartrato de cal, arcilla, arena, cuarzo, creta, mármol blanco, nitrato de potasa, sulfato de potasa, cloruro de potasio ó alumbre; tratado por el agua hirviendo, el tartrato de cal, la arcilla, arena y cuarzo quedan por resíduo; por la calcinacion se trasforma el tartrato de cal, cuando lo hay, en carbonato, soluble en el ácido clorhídrico y que precipita en blanco por el oxalato de amoniaco. Se descubren la creta y el mármol por la efervescencia que hacen con los ácidos; el nitro porque deflagra poniendo un poco sobre las brasas; el sulfato de potasa y el alumbre, por el precipitado blanco insoluble en el ácido nítrico que produce el cloruro de bario; el cloruro de potasio, por el precipitado blanco soluble en el amoniaco é insoluble en el ácido nítrico que da con el nitrato de plata.

U. M. y D. Como temperante de 2 á 8 gram.; como purgante de 30 á 50 gram.

INC. Los ácidos fuertes, las sales de cal y de plomo.

TARTRATO BÓRICO-POTÁSICO. Crémor soluble; Tartrato borico-potassique, Franc.; Boracic acid soluble, Cream of tartar, Ing.; *Tartras borico-potassicus.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco, amorfo ó en escamas delgadas y brillantes; sabor muy ácido; soluble en dos partes de agua fria, muy soluble en el agua hirviendo, insoluble en el alcohol; sobre las brasas se descompone y da olor de azúcar quemada; el ácido sulfúrico tambien lo descompone y precipita de su solucion, al cabo de algun tiempo, el ácido bórico, en forma de borlas cristalinas; además precipita en amarillo con el cloruro de platino.

TAR

PREP.	Bicarbonato de potasa	100
	Acido tártrico	100
	Acido bórico	50
	Agua	600

Disuélvase el bicarbonato de potasa en el agua hirviendo y agréguense poco á poco 75 partes del ácido tártrico: cuando cese la efervescencia y que el álcali esté saturado, añádase el ácido bórico que no tarda en disolverse; cuando el licor quede claro, póngase en él el resto del ácido tártrico, filtrese y evapórese á un calor suave, cuidando de agitar continuamente hasta que quede una masa espesa; vacíese ésta sobre platos extendidos y deséquese á la estufa.

Para obtenerlo en escamas, evapórese la solucion en B.M. hasta la consistencia de jarabe, extiéndase en capas delgadas sobre platos y acábese de secar en la estufa.

Debe cuidarse en esta preparacion, no poner sino la cantidad estrictamente necesaria de ácido tártrico para neutralizar el bicarbonato de potasa, porque si hay un exceso del ácido se forma inmediatamente un depósito de bitartrato de potasa.

ADULT. Lo sustituyen con una mezcla de ácido bórico y crémor comun. El crémor soluble bien preparado, cuando se trata por el alcohol nada disuelve, y por lo mismo, prendiendo éste, la flama no cambia de color; mas en el caso contrario es verdosa, porque disuelve el ácido bórico libre.

U. M. Diurético y purgante; D., como diurético, de 5 á 15 gram.; como purgante, de 30 á 40 gram.

TARTRATO DE POTASA. Tartrato neutro de potasa, Tártaro tartarizado, Tártaro soluble, Sal vegetal; Tartrato de potasse, Franc.; Tartrate of potassa, Soluble tartar, Ing.; *Tartras potassicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas rectangulares cortos, terminados por cúspides diedras; no contiene agua de cristalizacion; es blanco, de sabor salino amargo; inalterable al aire; poco soluble en el alcohol; soluble en 4 partes de agua fria, mucho más soluble en la caliente: su solucion tratada por un ácido, se combina éste con una parte de la base y se precipita crémor: con el cloruro de calcio ó el agua de cal en exceso, da precipitado blanco, soluble en las sales amoniacales ó en una solucion fria de potasa; con el cloruro de platino da precipitado amarillo.

PREP.	Crémor de tártaro en polvo	500
	Agua comun	2000
	Carbonato de potasa	c. b.

Póngase á calentar el agua en vasija apropiada, y cuando esté hirviendo agréguese el crémor y mézclese poco á poco el carbonato de potasa hasta que cese la efervescencia y el licor quede neutro; filtrese, evapórese hasta la película y póngase á la estufa en vasijas extendidas para que cristalice, ó bien evapórese hasta la sequedad á un calor suave: en este caso no se obtendrá cristalizado sino en masas blancas algo esponjosas.

TAR

ADULT. Por vicio de preparacion puede contener fierro, cobre, cloruro de potasio, sulfato de potasa, tartrato de cal, alúmina ó sílice; sustancias todas que provienen del crémor empleado en su preparacion si no está puro. Para descubrirlas véase bitartrato de potasa.

U. M. y D. Como diurético de 1 á 2 gram.; como purgante muy suave á la de 15 á 30 gramos.

INC. Los ácidos minerales, los vegetales concentrados y las sales ácidas.

TARTRATO DE POTASA Y ANTIMONIO. Tartrato antimónico-potásico, Tártaro estibiado, Tártaro emético, Emético; Tartrate de potasse et d'antimoine, Franc.; Tartar emetic, Tartrate of antimony and potassa, Ing.; *Tartras stibico-potassicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en tetraedros regulares, ó en pirámides triangulares ó en octaedros alargados; es blanco, inodoro, de sabor acre metálico y nauseabundo, algo eflorescente al aire; soluble en 14 partes de agua fria y en 1.88 de agua hirviendo; da precipitado rojo-naranjado por el sulfhidrato de amoniaco; calcinado da olor de azúcar quemada y deja por resíduo carbon mezclado con una liga de antimonio y potasio: este producto, expuesto á la accion del agua y del aire húmedo, se inflama y detona arrojando chispas.

La solucion de emético produce precipitado blanco soluble en un exceso de reactivo con los ácidos sulfúrico, clorhídrico y nítrico: con la nuez de agalla forma un precipitado blanco coposo: los álcalis y los carbonatos alcalinos enturbian la solucion muy concentrada del emético, y si se mezcla allí solucion de bicloruro de mercurio, deja depositar calomel.

PREP.	Oxido de antimonio obtenido por precipitacion y en polvo fino	800
	Crémor en polvo fino	1000
	Agua destilada	8000

Fórmese con las sales y la suficiente cantidad de agua hirviendo una pasta blanda, que se abandonará por 24 horas; pasado este tiempo, añádase el resto del agua calentándola ántes, y hiérvase todo por una hora en cápsula de porcelana; filtrese, concéntrese el líquido hasta que marque 25° B$^{mé.}$ y déjese en lugar fresco para que cristalice: las aguas madres producen nuevos cristales, que si salen coloridos se purifican por nueva solucion y cristalizacion.

ADULT. Por vicio de preparacion puede contener crémor, tartrato de fierro, sílice, cal y arsénico: el crémor se descubre por el precipitado blanco que produce con el acetato ácido de plomo, y por su poca solubilidad en el agua fria; el fierro, acidulando la solucion del emético que lo contiene, con ácido acético y tratándola por el ferrocianuro de potasio dará coloracion azul; el sílice, como que es insoluble en el agua, queda por resíduo; la cal, la disuelve el ácido clorhí-

drico y da precipitado blanco por el oxalato de amoniaco.

Para descubrir el arsénico se disuelve 1 gramo del emético en 5 gr. de ácido clorhídrico diluido, se añade á la solucion 1 gr. de proto-cloruro de estaño y se calienta en una lámpara de alcohol: si hay arsénico, la mezcla tomará un color pardusco.

Por fraude le mezclan sulfatos de potasa ó de sosa, ó cloruros de las mismas bases: tratado por el cloruro de bario da precipitado blanco insoluble en el ácido nítrico, si contiene sulfatos; por el nitrato de plata le da blanco cuajado y soluble en el amoniaco, si contiene cloruros. El emético puro no precipita con el cloruro de bario, el oxalato de amoniaco, el acetato ácido de plomo, ni con el nitrato de plata.

U. M. y D. Como vomitivo, de 5 á 15 centíg. en 125 gram. de agua destilada para una, dos ó tres tomas; como purgante 5 centígr. en 500 gram. de agua para una toma; contraestimulante de 15 á 40 centígr. en 180 gram. de agua para tomar en dósis refractas y progresivas. Al exterior se usa en pomada como derivativo, cuatro gramos para 15 de manteca.

INC. Los ácidos fuertes, los álcalis, los carbonatos alcalinos, las materias orgánicas en general y principalmente las que contienen tanino.

CONTRAV. Una infusion de quina ó de nuez de agallas.

TARTRATO DE POTASA Y FIERRO. Tartrato férrico-potásico, Tártaro marcial soluble, Tártaro calibeado; Tartrate de potasse et de fer, Franc.; Tartrate of iron and potassa, Tartrated iron, Ing.; *Tartras ferrico-potassicus.*

C. FÍSIC. y Q. Incristalizable, se presenta en forma de escamas ó láminas micáceas, trasparentes, de color moreno-rojizo; sabor débilmente estíptico; soluble en el agua; su solucion fria, no se enturbia con los álcalis ni con el ferrocianuro de potasio; pero si se acidula con ácido clorhídrico y se trata despues por esta sal, da un precipado azul, así como en caliente da precipitado con la sosa; es soluble tambien en el alcohol: á temperatura elevada se descompone, da olor semejante al del azúcar quemada, y se obtiene por resíduo una mezcla de carbonato de potasa y de sesquióxido de fierro.

PREP. Póngase en una cápsula de porcelana colocada en B. M., á la temperatura de 40° á 50°, ácido tártrico en polvo; añádasele por porciones sucesivas, hidrato de sesquióxido de fierro recientemente preparado, hasta que rehuse disolverse, y el líquido tome el aspecto de jalea; agréguese una solucion muy concentrada de carbonato de potasa puro hasta que no se note efervescencia y dé reaccion alcalina; déjese en seguida reposar por doce horas, fíltrese y evapórese en B. M. agitándole continuamente hasta la consistencia de jarabe; extiéndase con un pincel sobre placas de vidrio y séquese en la estufa calentada á 40°.

U. M. Tónico reconstituyente. D. De 50 centígr. á 2 gram.

INC. Las infusiones y cocimientos que contengan tanino.

TARTRATO DE POTASA Y SOSA. Sal de Seignette, Sal de la Rochela; Tartrato de potasse et de soude, Fran.; Tartrate of potassa and soda, Rochelle salt, Ing.; *Tartras potassico-sodicus.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en prismas de 8 á 10 caras desiguales, generalmente cortadas en la direccion de su eje; contiene el 30 por ciento de agua; es incoloro, inodoro, de sabor fresco y algo amargo, ligeramente eflorescente; es insoluble en el alcohol, soluble en dos y media partes de agua fria, más soluble en la caliente; su solucion es precipitada en amarillo por el cloruro de platino; separado este precipitado, la solucion que queda forma un depósito blanco por el bimeta-antimoniato de potasa, igualmente que por las sales solubles de cal, barita ó plomo; pero entónces el precipitado es soluble en el ácido nítrico diluido. El calórico descompone el tartrato de potasa y sosa, y forma una mezcla de carbon y carbonatos de potasa y de sosa.

PREP.	Crémor de tártaro en polvo.	400
	Carbonato de sosa crist.....	295
	Agua comun.....	1200

Póngase á calentar el agua en vasija estañada, y cuando esté hirviendo, añádase por partes y alternativamente, el crémor y el carbonato hasta que el licor quede ligeramente alcalino y cese la efervescencia; fíltrese en caliente, evapórese hasta que marque 40°, y póngase en lugar fresco para que cristalice. Las aguas madres producen nuevos cristales; mas cuando se han evaporado varias veces, queda una sal colorida y con exceso de sosa, á la que es necesario añadir más crémor para saturar ésta: se purifica por nuevas cristalizaciones.

ADULT. Por vicio de preparacion puede contener fierro ó cobre que se descubren por sus reactivos especiales. Por fraude le mezclan al comercial, sulfatos de potasa ó de sosa y cloruros de potasio ó de sodio: se descubren los sulfatos por el precipitado blanco insoluble en el ácido nítrico que da con el cloruro de bario; los cloruros, por el que produce con el nitrato de plata que es soluble en el amoniaco: las bases de los sulfatos y cloruros, se demuestran, la potasa, por el cloruro de platino, y la sosa por el bimeta-antimoniato de potasa.

U. M. Laxante. D. Al interior de 20 á 40 gr.

INC. Los mismos del tartrato neutro de potasa.

VALERIANATO DE AMONIACO CRISTALIZADO. Valérianate d'ammoniaque, Franc.; Valerianate of ammonia, Ing.; *Valerianas ammonicus in crystallos.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en láminas ó en prismas de cuatro caras; es incoloro, volátil, deliquescente, sabor ligeramente azuca-

rado, olor de ácido valeriánico; es soluble en el agua el alcohol y el éter; descomponible por el calórico en gas amoniaco y en ácido valeriánico.

PREP. Colóquese en vasija apropiada una mezcla pulverulenta de cal viva y sal amoniaco, arriba de la cual se asienta una cápsula que contenga ácido valeriánico puro y monohidratado; cúbrase todo con una campana de vidrio y al cabo de algunos dias se encontrará la cápsula llena de cristales blancos de valerianato de amoniaco, que se recojerán desde luego y vaciarán en bocales bien secos, que cierren herméticamente.

Para obtener el *valerianato de amoniaco líquido*, basta saturar el ácido valeriánico por el carbonato de amoniaco, hasta que el licor quede neutro.

ADULT. Lo suelen sustituir con cloruro de calcio impregnado de ácido valeriánico y de amoniaco: se descubre el fraude tratando su solucion por carbonato de sosa y por nitrato de plata, que en ambos casos dará precipitados blancos: por el ácido sulfúrico, tambien precipita el sulfato de cal y desprende ácido clorhídrico.

U. M. Antiespasmódico. D. Al interior de 10 centígr. á 1 gramo.

INC. Los ácidos minerales.

VALERIANATO DE ATROPINA. Valerianate d'atropine, Franc.; Valerianate of atropia, Ing.; *Valerianas atropinæ.*

C. FÍSIC. y Q. Polvo blanco ó ligeramente amarilloso, compuesto de pequeñas masas informes y algo cristalinas; olor característico de valeriana, y sabor amargo; soluble en el agua; poco soluble en el alcohol y en el éter; es fusible á 32°; con el cloruro de oro da precipitado amarillo color de azufre, y con el acetato de cobre, al cabo de algun tiempo, toma coloracion verde.

PREP. Disuélvanse 38 partes de atropina en 140 de alcohol á 40°; dilúyanse por separado 12 partes de ácido valeriánico en 10 de alcohol; mézclense las soluciones y abandónese la mezcla á la evaporacion espontánea, ó póngase en una estufa cuya temperatura no exceda de 30 á 35°.

U. M. D. INC. y CONTRAV. Como la Atropina.

VALERIANATO DE FIERRO. Valérianate de fer, Franc.; Valerianate of iron, Ing.; *Valerianas ferricus.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, incristalizable, color rojo-moreno, olor de ácido valeriánico, sabor ligeramente azucarado; insoluble en el agua fria; el agua hirviendo lo descompone, disuelve el ácido valeriánico y precipita sesquióxido de fierro; es soluble en el alcohol.

PREP. Valerianato de sosa (1).....	160
Sulfato de sesquióxido de fierro	125
Agua.....	525

Disuélvase el valerianato en 320 partes del agua y el sulfato en el resto; mézclense las soluciones, lávese en agua destilada el precipitado formado, póngase á secar ésto sobre papel de filtro en un ladrillo poroso, y consérvese en pomos tapados.

(1) Véase Ácido Valeriánico para su preparacion.

ADULT. Por fraude le sustituyen el tartrato ó el citrato de fierro impregnados de esencia de valeriana: se distingue dicha mezcla de la sal pura, en que ésta es insoluble en el agua, soluble en el alcohol, y que tratada por una pequeña cantidad de ácido clorhídrico diluido, desprende ácido valeriánico de olor desagradable y distinto del que da el aceite volátil; miéntras de que aquella (la mezcla) es en parte soluble en el agua á la que da color, y no desprende ácido valeriánico cuando se le trata por el ácido clorhídrico.

U. M. Tónico y antiespasmódico. D. Al interior de 10 á 50 centíg.

INC. Los ácidos concentrados.

VALERIANATO DE QUININA. Valérianate de quinine, Franc.; Valerianate of quinia, Ing.; *Valerianas quinicus.*

C. FÍSIC y Q. Cristaliza en láminas romboidales ó en agujas prismáticas, formando las más veces masas sedosas: es blanco, de olor débil de valeriana, y sabor amargo; soluble en 110 partes de agua fria y en 40 de agua hirviendo; pero si permanece mucho tiempo en ella se precipita en una masa de aspecto resinoso que el agua no disuelve; cuando se calienta á 90° se descompone del mismo modo que cuando es tratado por el agua hirviendo; es soluble en el alcohol, el éter, el cloroformo y los aceites.

PREP. A una solucion alcohólica y concentrada de quinina, añádase un ligero exceso de ácido valeriánico; mézclese el licor con dos veces su volúmen de agua, y déjese evaporar en una estufa cuya temperatura no pase de 50°.

ADULT. Por fraude le mezclan al comercial sulfato de quinina, ó es sustituido por el tartrato ó citrato de quinina, aromatizados con esencia de valeriana, ó por el butirato de quinina: para descubrir el sulfato, disuélvase una poca de la sal falsificada en el agua; pónganse unas gotas de ácido clorhídrico para facilitar la solucion y trátese ésta por el cloruro de bario; si contiene sulfato, dará precipitado blanco de sulfato de barita, insoluble en el ácido nítrico: el tartrato y citrato se descubren, si disuelta la mezcla en el alcohol y precipitada la quinina por el amoniaco, quedan en solucion los ácidos tártrico y cítrico: éstos se reconocerán por sus reactivos especiales (V. estos ácidos); para descubrir el ácido butírico, véase Valerianato de zinc.

U. M. D. ó INC. (Véase Quinina.)

VALERIANATO DE ZINC. Valérianate de zinc, Franc.; Valerianate of zinc, Ing.; *Valerianas zincicus.*

C. FÍSIC. y Q. Se encuentra en escamas blancas brillantes y ligeramente nacaradas, de olor de ácido valeriánico, sabor metálico y estíptico: el agua lo moja difícilmente: es soluble en 50 partes de este líquido en frio y

en 5 de agua hirviendo; soluble en 18 partes de alcohol ó insoluble en el éter; por una ebullicion prolongada, la solucion acuosa se descompone en valerianato básico que se precipita, y en valerianato ácido que queda disuelto; calentado sobre una lámina de platino, arde con llama blanquizca y deja por resíduo óxido de zinc que se volatiliza en parte con los productos de la combustion; este resíduo tratado por ácido sulfúrico débil, se disuelve y precipita en amarillo naranjado por el ferricianuro de potasio.

Prep.	Acido valeriánico.....	100
	Agua destilada.....	2000
	Carbonato de zinc recientemente precipitado.....	c. b.

Mézclense el ácido y el agua, satúrese el licor por el carbonato de zinc hasta que haya un ligero exceso de ésto y rehuse disolverse; caliéntese en cápsula de porcelana para favorecer la disolucion, y cuando ya no disuelva más, filtrese en caliente. Vuélvase á poner en la cápsula para evaporarlo á fuego manso; recójanse con una lámina de zinc los cristales de la superficie del líquido á medida que se vayan formando; pónganse á escurrir en un embudo y extiéndanse despues sobre papel de estraza para que se sequen.

Adult. El comercial suelen sustituirlo con butirato de zinc ó con acetato de zinc impregnado de esencia de valeriana: para descubrir este fraude, se destilan en una pequeña retorta de vidrio tubulada 3 ó 4 gramos de la sal falsificada con un ligero exceso de ácido sulfúrico diluido en su peso de agua; se añade al licor destilado una solucion de acetato de cobre; el ácido butírico produce un precipitado blanco azuloso; el ácido valeriánico no la enturbia, pero por la agitacion se separan gotitas de aspecto aceitoso que hidratándose, se convierten en valerianato de cobre formando un polvo cristalino de color azul verdoso; si contiene acetato de zinc, por la destilacion pasará al recipiente el ácido acético, reconocible por su olor.

U. m. Antiespasmódico. D. Al interior, de 5 á 20 centígr.

Inc. Los ácidos y los carbonatos alcalinos.

VERATRINA. Vératrine, Franc.; Veratrin, Ing.; *Veratrina.*

C. físic. y q. Se presenta en polvo cristalino, blanco ó algo gris; de su solucion alcohólica cristaliza en prismas de base romboidal que se eflorescen al contacto del aire y se hacen quebradizos; su sabor es poco amargo y muy acre, produciendo una sensacion punzante y de torpeza en la lengua; es inodora, pero su polvo produce violentos estornudos acompañados de dolor de cabeza y malestar general. Se funde á 115° y toma aspecto de cera, que por el enfriamiento se convierte en una masa brillante de color de ámbar: es insoluble en el agua, soluble en 4 partes de alcohol de 90° y en 6 de éter; se disuelve en el ácido clorhídrico concentrado sin colorarlo, pero si se hierve la solucion,

toma un color violeta; los ácidos sulfúrico y nítrico la colorean en rojo.

Prep.	Polvo de cebadilla.....	1000

Agótese el polvo por desalojamiento con agua acidulada con ácido clorhídrico; cuando el líquido que escurre tiene reaccion ácida, se completa la lixiviacion con agua destilada y se considera terminada cuando ya no precipita por el amoniaco: reúnanse los licores y precipítense por potasa cáustica; recójase el precipitado, séquese, pulvericese y agítese con cinco veces su peso de éter por dos ó tres ocasiones; por la evaporacion espontánea, queda la veratrina.

Adult. La veratrina del comercio no siempre es pura, pues los fabricantes por lo comun expenden la obtenida por precipitacion, sin cuidar de disolver el precipitado en éter para purificarlo; en este caso, cuando se trata por dicho vehículo queda un resíduo moreno: la pura, debe disolverse enteramente en el éter.

U. m. Purgante drástico muy activo y peligroso. D. Al interior, de 1 milígramo á 1 centígramo.

Inc. y contrav. Los astringentes en general y el tanino muy especialmente; la solucion yoduro-yodurada de potasio. (Véase Atropina.)

YODO. Iode, Franc.; Iodine, Ing.; *Iodum.*

C. físic. y q. Cuerpo sólido, granuloso ó cristalizado en octaedros agudos de base romboidal; se presenta más generalmente en láminas delgadas, brillantes, frágiles, de color negro azulado, y de aspecto metálico; se funde á 107°, hierve á 175° produciendo vapores violados; á la temperatura ordinaria se volatiliza; su olor es fuerte y desagradable, semejante al del cloro y al del bromo. El agua no disuelve más que $\frac{1}{7000}$: por medio de los yoduros alcalinos, puede disolver hasta la mitad de su peso, sin combinarse con ellos; es muy soluble en el alcohol, en el éter, en el cloroformo, en el sulfuro de carbono; su disolucion en éste, es característica por el color violado que le comunica; el yodo mancha la piel en amarillo y da un color azul característico con el almidon; ataca fácilmente los metales y las materias orgánicas; tiene poca afinidad con el hidrógeno; la tiene mayor para el oxígeno que el cloro y el bromo, considerándose por esta circunstancia inferior á estos metaloides para decolorar y como desinfectante: sin embargo, obra como oxidante en presencia del agua; bajo la influencia de la luz solar, lo descompone aunque lentamente á la temperatura ordinaria, formando ácido yodhídrico. El carbon lo precipita de todas las disoluciones que lo contienen al estado libre, lo absorbe y retiene con una energía que sólo puede ser vencida por la intervencion de una afinidad química poderosa.

Purif. Se pone yodo del comercio en una retorta de vidrio de cuello largo, y llena ésta hasta la mitad de su capacidad, se coloca en baño de arena á un fuego muy suave re-

cibiendo los vapores que se desprenden en un recipiente de dos tubuladuras y cubierto con lienzos mojados en agua fria. La operacion habrá terminado cuando cese el desprendimiento de dichos vapores.

ADULT. Se encuentra mezclado con agua, carbon, pizarra, peróxido de manganeso, sulfuro de plomo, plombagina ó fierro. La presencia del agua se reconocerá porque se adhiere á las paredes de la vasija que lo contenga y humedece el papel sin cola. Las demás sustancias, por su disolucion incompleta en el alcohol, y porque puesto á volatilizar deja un resíduo.

U. M. Se emplea como alterante, depurativo, reconstituyente, antisifilítico, anticscrofuloso, resolutivo y cáustico. D. Al interior, de 1 á 20 centígr. de una manera apropiada, obrando con prudencia porque á dósis elevadas es venenoso: al exterior, como ligeramente cáustico.

INC. Las preparaciones de opio, las féculas, las gomas, el jabon, los álcalis, alcaloides, metales y sales metálicas, y los aceites esenciales.

CONTRAV. El almidon, el agua albuminosa.

YODOFORMO. Carburo tri-yódico, Biyoduro de carbono, Carburo de yodo, Yodo hidrato de carbono, Per-yoduro de formilo, Yoduro fórmico, Yodoide; Iodoforme, Forméne tri-iodé, Franc.; Iodoform, Teriodide of formyl, Ing.; *Iodoformium.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, en pajas brillantes y cristalinas, de color amarillo limon, de olor particular, fuerte y persistente, que algo recuerda al del azafran; sabor ligeramente dulce; es muy poco soluble en el agua, soluble en el alcohol y el éter, en los aceites grasos y en algunos volátiles; produce con los álcalis, formiatos y yoduros alcalinos; es volátil, se sublima á 100° y se descompone á 120°.

PREP.	Carbonato de sosa cristalizado	200
	Yodo	100
	Alcohol	200
	Agua	1000

Disuélvase el carbonato en el agua, mézclese el alcohol, caliéntese la mezcla á 75° y añádase el yodo por pequeñas porciones: el yodoformo se deposita cuando se enfria el licor.

Agrégnese á las aguas madres nueva cantidad de carbonato y de alcohol; caliéntese á 60° y hágase pasar por el líquido una corriente de cloro, con lo que se precipitará nueva cantidad de yodoformo, el que se ha de separar cuando el licor ya no tenga color, volviendo á comenzar el tratamiento hasta que no se produzca más yodoformo; el agua que queda contiene aún yodo que se puede extraer.

U. M. Alterante y resolutivo. D. Al interior, de 5 á 30 centígr. Exteriormente obra como anestésico local, parasiticida, y modificando las superficies ulcerosas, principalmente en los chancros.

YODURO DE AMONIO. Yodhidrato de amoniaco; Iodhidrate d'ammoniaque, Fr.; Iodide of ammonium, Ing; *Ioduretum ammonium.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, blanco, deliquescente; cristaliza en cubos; su sabor es alcalino y algo picante; es muy soluble en el agua y en el alcohol; al contacto del aire se descompone dejando una parte del yodo en libertad y colorándose en amarillo; calentado en vasija cerrada, se sublima sin descomponerse; por el ácido sulfúrico deja el yodo en libertad.

PREP.	Alambre delgado	100
	Yodo	200
	Agua destilada	500
	Carbonato de amoniaco	c. b.

Divídase el alambre en pequeños pedazos y póngase con el yodo y el agua en un matraz colocado en B. M.; caliéntese la mezcla hasta que el licor tome una coloracion verdosa; por separado disuélvase el carbonato de amoniaco en agua y viértase la solucion poco á poco sobre la de yoduro de fierro, hasta que ya no se forme precipitado; sepárese éste por medio de un filtro; lávese y evapórese el licor claro para que cristalice, cuidando de mantenerlo ligeramente amoniacal durante la evaporacion para evitar su descomposicion.

U. M. Se emplea para los mismos casos que el yoduro de potasio, principalmente en la sífilis terciaria. D., de 1 decígr. á 1 gram.

YODURO DE ARSÉNICO. Iodure d'arsenic, Franc.; Iodide of arsenic, Ing.; *Ioduretum arsenici.*

C. FÍSIC. y Q. Se obtiene en masas cristalinas de color rojo naranjado; es volátil y soluble en el agua; calentado debajo de una campana llena de cloro gaseoso, desprende yodo en forma de vapores violáceos; puesto con carbonato de sosa á la flama del soplete, se percibe un olor de ajo: cuando se concentra lentamente una solucion de yoduro de arsénico y se abandona al tiempo, deposita un oxi-yoduro de arsénico cristalizado en hojas y de un color nacarado.

PREP.	Arsénico puro	100
	Yodo	600

Pulverícese el arsénico, mézclese el yodo é introdúzcase la mezcla en un matraz de vidrio que se calienta moderadamente en baño de arena; luego que los vapores violáceos hayan desaparecido, póngase un poco de sulfuro de carbono y caliéntese de nuevo para que se disuelva el yoduro de arsénico formado; fíltrese ántes de que se hubiere enfriado completamente, agrégnese al resíduo del matraz otro poco de sulfuro de carbono, añádase más yodo y continúese el tratamiento hasta que todo el arsénico haya desaparecido; reúnanse las soluciones y abandónense para que cristalicen: recójase el producto y consérvese para el uso.

U. M. Alterante. D. Al interior, de 1 á 5

milígramos; al exterior en pomada de 10 á 20 centígramos para 30 gramos de manteca.

CONTRAV. Véase ácido arsenioso.

YODURO DE AZUFRE. Sulfuro de yodo; Iodure de soufre, Franc.; Iodide of sulphur, Bisulphuret of iodine, Ing.; *Ioduretum sulphuris.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, de color moreno claro, de aspecto metálico y textura cristalina; de olor fuerte de yodo; es insoluble en el agua, soluble en 16 partes de glicerina: tratado por el alcohol, el éter ó una solucion de yoduro de potasio, estos vehículos disuelven el yodo y queda el azufre en libertad; expuesto al aire se volatiliza el yodo.

PREP.	Flor de azufre	10
	Yodo	40

Mézclense exactamente las dos sustancias en un mortero; introdúzcase la mezcla en un matraz colocado en baño de arena, y caliéntese ligeramente hasta que aquella tome un color moreno uniforme; auméntese el fuego para que entre en fusion, y cuando esté fundida, muévase el matraz por todos lados con el objeto de introducir en la masa las porciones de yodo que se han condensado en sus paredes superiores; déjese enfriar; rómpase el matraz para recoger el yoduro, y guárdese en pomos esmerilados.

U. M. Alterante, algunas veces empleado contra las afecciones rebeldes de la piel. D. Al interior, de 5 á 20 centígramos; al exterior en pomada. 1 gramo para 30 de manteca.

YODURO DE CALCIO. Iodure de calcium, Franc.; Iodide of calcium, Ing.; *Ioduretum calcium.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en largas agujas prismáticas blancas, es deliquescente, muy soluble en el agua, soluble en el alcohol: por la accion del aire se descompone poniendo el yodo en libertad y colorándose en amarillo: calentado en vasija cerrada se sublima formando anchas láminas nacaradas; produce las reacciones propias de los yoduros y de las sales de cal.

PREP.	Yodo	100
	Cal viva	25
	Limadura de fierro	15

Mézclense las sustancias con agua destilada para formar una papilla casi líquida; caliéntese ligeramente agitando con frecuencia; terminada la reaccion, dilúyase la masa en agua destilada; decántese y lávese el resíduo, reúnanse los licores y evapórense á la sequedad; calcínese para descomponer el yodato de cal que se forma; disuélvase nuevamente, filtrese y evapórese para obtener el yoduro cristalizado.

U. M. Se ha empleado al interior contra la tísis, las afecciones escrofulosas y el raquitismo á la D. de 10 á 50 centígr.

YODURO DE FIERRO. Iodure de fer, Franc.; Iodide of iron, Ing.; *Ioduretum ferrosum.*

C. Físic. y Q. Sólido, de color rojo moreno algo verdoso, y textura cristalina; su sabor estíptico y ferruginoso; es deliquescente y muy soluble en el agua cuando es reciente; su disolucion se altera prontamente al aire, parte del fierro se precipita al estado de oxiyoduro férrico y queda en disolucion peryoduro de fierro. Tratado por la potasa ó la sosa, el protoyoduro da un precipitado de hidrato de protóxido que es blanco al principio, pasa al verde y despues al amarillo rojizo: calentado produce vapores violáceos y deja por resíduo sesquióxido de fierro.

PREP.	Limadura de fierro	200
	Yodo	800
	Agua destilada	1000

Póngase el agua y la limadura de fierro en un matraz, agréguese el yodo por pequeñas porciones y agítese con frecuencia la mezcla; caliéntese ligeramente despues, y cuando adquiera un color verde, filtrese, recogiendo el producto sobre una cápsula en la que se pone limadura de fierro limpia ó unas láminas del mismo metal; evapórese rápidamente hasta que un poco del licor, puesto sobre un cuerpo frio, se solidifique; vacíese sobre una losa de mármol ó una lámina gruesa de vidrio, quebrántese y guárdese en pequeños bocales esmerilados.

Siendo esta preparacion muy alterable, es conveniente reconocerla con frecuencia para ver cuál es su estado: cuando estuviere descompuesta, disuélvase en agua destilada, hiérvase con limadura de fierro y evapórese con las precauciones indicadas.

U. M. Alterante y tónico á la vez. D. Al interior, de 10 á 50 centígr.

INC. Las sustancias que contienen tanino; los ácidos, álcalis, sulfuros y carbonatos solubles; el proto y el bi-yoduro de mercurio.

YODURO DE MERCURIO Bi. Deutoyoduro de mercurio; Iodure mercurique, Franc.; Biniodide of mercury, Red iodide of mercury, Ing.; *Ioduretum hydrargyricum.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, de color rojo amapola, insoluble en el agua, soluble en el alcohol frio, más soluble en el alcohol hirviendo, del que se depositan cristales rojos por el enfriamiento; soluble en el éter y en las soluciones de cloruro de sodio y de yoduro de potasio; por el calórico se pone amarillo, se funde, se sublima y condensa en cristales tambien amarillos que pasan al rojo por el enfriamiento: calentado en un tubo en presencia del cloro gaseoso, desprende vapores violáceos.

PREP.	Bicloruro de mercurio	80
	Yoduro de potasio	100
	Agua destilada	3000

Disuélvase el sublimado en 2,000 partes del agua; filtrese la solucion, y en el resto de aquella hágase la del yoduro de potasio; mézclense las dos soluciones; déjense reposar para que precipite el bi-yoduro de mercurio; decántese el líquido que lo cubre; lávese el precipitado repetidas veces con agua destilada; séquese con precaucion y consérvese en pomos al abrigo de la luz.

YOD

ADULT. Por fraude le mezclan minio, bermellon, ó sulfato de barita: tratado por una solucion de yoduro de potasio, éste disuelve el bi-yoduro de mercurio y deja por resíduo los cuerpos extraños mencionados, que se reconocen por sus reactivos. Otro modo de reconocer su pureza es calentarlo en un tubo de experiencias, y se verá que se volatiliza, dejando las sustancias extrañas, pues aunque el bermellon es tambien volátil, como lo es ménos que el bi-yoduro, se encontrará igualmente en el resíduo.

U. M. Alterante al interior á la D. de 5 á 25 milígr.; usado al exterior en pomada como revulsivo.

INC. Los del proto-yoduro.

CONTRAV. (V. Bicloruro de mercurio.)

YODURO DE MERCURIO Proto, impropiamente llamado Sub-yoduro de mercurio; Protoiodure de mercure, Franc.; Iodide of mercury, Green iodide of mercury, Ing.; *Ioduretum hydrargyrosum.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, pulverulento, de color amarillo verdoso, insoluble en el agua, en el alcohol, y muy ligeramente en la solucion de yoduro de potasio; por el calórico enrojece y se sublima en cristales rojos que se ponen amarillos por el enfriamiento; á una temperatura elevada se volatiliza; tratado por el cloro ó por el ácido nítrico diluido, se separa el yodo, que da al licor un color moreno, y esparce vapores violáceos cuando se calienta; frotado sobre una lámina limpia de cobre, ésta se blanquea por un depósito de mercurio.

PREP. Yodo ..... 6 gram. 2 decígr.
Mercurio ..... 10 „
Alcohol de 80° c. b.

Tritúrense el yodo y el mercurio en un mortero de porcelana, y añádase la cantidad suficiente del alcohol para formar una masa blanda; continúese triturando hasta que el mercurio haya desaparecido, lo que se reconoce por medio de una lente, cuidando de tener siempre húmeda la mezcla: cuando haya tomado un color verdoso amarillento, láveso con alcohol hirviendo, séquese al abrigo de la luz, y consérvese en pomos cubiertos con papel negro.

ADULT. Por vicio de preparacion, el comercial suele contener bi-yoduro: para descubrirlo se trata por el alcohol, que solamente disuelve el bi-yoduro dejando sin disolver el proto-yoduro; si despues dicho alcohol se pone á evaporar, deja por resídno aquel. Por fraude lo mezclan carbonato ó sulfato de barita, ó yoduro de plomo: calentado se volatiliza el proto-yodnro de mercurio, y quedan por resídno las dos sustancias, fáciles de reconocerse: el yoduro de plomo se descubre porque una parte de la mezcla se disuelve en el agua hirviendo, cuya solucion al enfriarse deposita pajas amarillas y brillantes que son características.

U. M. Alterante. D. Al interior, de 1 á 10 centígr.

YOD

INC. Los ácidos, las materias albuminosas y feculentas, el amoniaco, los carbonatos alcalinos, los fosfatos solubles, los cloruros.

CONTRAV. (V. Bicloruro de mercurio.)

YODURO DE MERCURIO Y DE POTASIO. Yodohidrargirato de yoduro de potasio; Iodure de mercure et de potassium; Fran.; Iodohydrargyrate of potassium, Ing., *Ioduretum hydrargyrico-potassicum.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, cristaliza en largas agujas de color amarillo; es delicuescente, muy alterable al aire, soluble en el alcohol y en el éter; el agua lo descompone, precipita parte del bi-yoduro de mercurio y queda en disolucion un yoduro doble con equivalentes iguales de bi-yoduro de mercurio y de yoduro de potasio, que es incristalizable, pero que se obtiene al estado sólido evaporando el licor hasta la sequedad.

PREP. Yoduro de potasio 10
Bi-yoduro de mercurio 25
Agua destilada 10

Disuélvase el yoduro de potasio en el agua, mézclese poco á poco el bi-yoduro de mercurio y caliéntese ligeramente la mezcla, hasta que el líquido quede claro; déjese enfriar, recójanse los cristales formados y consérvense en pomos secos y bien tapados. Evaporando las aguas madres se obtienen nuevos cristales. Debe prepararse magistralmente.

U. M. Alterante, antisifilítico. D. al interior, de 1 á 5 centígr.

INC. Los ácidos, las sales de mercurio y los yoduros.

CONTRAV. (V. Bicloruro de mercurio.) Debe advertirse que en este caso el agua albuminosa no es útil, porque no forma precipitado.

YODURO DE PLOMO. Iodnro de plomb, Franc.; Iodide of lead, Ing.; *Ioduretum plumbicum.*

C. FÍSIC. y Q. Sólido, pulverulento, de color amarillo, inodoro, muy poco soluble en el agua fria, soluble en cerca de 200 partes de agua hirviendo, de la que se depositan por el enfriamiento escamas cristalinas de color amarillo dorado; tratado por el ácido nítrico diluido y caliente, produce vapores violáceos de yodo; por el calórico se funde, da al principio vapores amarillos, despues violáceos, y deja un pequeño resíduo amarillo.

PREP. Nitrato de plomo 100
Yodnro de potasio 100
Agua destilada 750

Disuélvase el yodnro de potasio en 250 partes del agua, y á calor suave, el nitrato de plomo en el resto de aquella: cuando se haya enfriado esta solucion, viértase sobre ella y por pequeñas porciones la de yoduro hasta que cese de formar precipitado; lávese ésto repetidas veces con agua destilada fria, séquese entre hojas de papel de estraza, y consérvese al abrigo de la luz.

Se puede obtener tambien, acidulando ligeramente con ácido acético una solucion de acetato de plomo cristalizado, y precipitándola despues de filtrada, por otra de yoduro de potasio.

ADULT. El del comercio, por fraude, suele contener cromato de plomo, y por descuido en la preparacion óxido de este metal. Cuando contiene el primero, no pierde el color si se mezcla una parte de él con dos de cloruro amónico y la suficiente cantidad de agua para formar una pasta. Si contiene el segundo, se avivará el color del yoduro mojándolo con ácido acético, y no se disolverá enteramente en 200 partes de agua hirviendo.

U. M. Alterante desusado al interior. Exteriormente se emplea en pomada á la D. de 4 á 8 gram. para 30 de manteca.

INC. Los del yoduro de fierro.

CONTRAV. Los sulfatos de magnesia ó sosa y hacer vomitar.

YODURO DE POTASIO. Hidriodato de potasa; Iodure de potassium, Franc.; Iodide of potassium, Ing.; *Ioduretum potassicum.*

C. FÍSIC. y Q. Cristaliza en cubos ó en octaedros; es blanco, opalino y algunas veces brillante; su sabor es acre, picante, amargo y salado; es delicuescente, muy soluble en el agua y ménos en el alcohol; se funde á una temperatura moderada; á temperatura mayor esparce humos blancos, y cuando está frio se solidifica en una masa cristalina y nacarada; su solucion acuosa disuelve el yodo y muchos yoduros insolubles, formando con ellos yoduros dobles; la misma solucion tratada por el ácido nítrico ó el cloro, se descompone y se separa el yodo.

PREP.	Yodo	100
	Limadura de fierro	15
	Cal viva	25

Mézclense las sustancias y fórmese con la suficiente cantidad de agua una pasta líquida: caliéntese ligeramente y agítese con frecuencia hasta que se haya hecho la combinacion y se forme una masa; dilúyase ésta en agua; déjese reposar y decántese el líquido; sobre el resíduo añádase nueva cantidad de agua, la que separada de la parte insoluble, reúnase á la primera; estos licores, que tienen en solucion yoduro de calcio, son descompuestos por una solucion caliente y concentrada que contenga 69 partes de sulfato de potasa, y se evapora el todo hasta la sequedad; trátese la masa que resulta repetidas veces con agua destilada hasta que ya no disuelva el yoduro de potasio; decántense las soluciones, lávese el precipitado de sulfato de cal con un poco de alcohol débil; reúnanse las lavaduras á los licores, y evapórese todo para obtener cristales.

Se obtiene tambien descomponiendo una solucion caliente de yoduro de fierro (V. estas palabras) por otra de carbonato de potasa puro, separando el óxido de fierro, evaporando el líquido hasta la sequedad, disolviendo el resíduo en agua destilada y evaporando para recoger los cristales.

ADULT. Al comercial suelen mezclarle por fraude, cloruros de sodio ó de potasio, nitrato de sosa, ó sulfato de potasa: puede contener tambien bromuro de potasio, yodato de potasa, carbonato de potasa ó agua. Se tolera como bueno el que contiene 4 ó 5 por ciento de carbonato de potasa, pues los fabricantes le dejan esta pequeña cantidad para obtenerlo en cristales opacos y que sea ménos alterable: si la cantidad es mayor, se descubre por la efervescencia que hace el yoduro que lo contiene por los ácidos débiles, y porque mezclándolo á 4 partes de alcohol rectificado, y poniéndolo á hervir, queda el carbonato en el fondo de la vasija bajo forma de una masa sólida ó disuelta en el agua del alcohol, formando un líquido denso que ocupa tambien el fondo: separado dicho líquido del yoduro y tratado por nitrato de barita, da precipitado blanco de carbonato de barita. Disolviendo el yoduro en el alcohol, á la temperatura ordinaria, se aislan los cloruros, el nitrato de sosa y el sulfato de potasa, que se reconocen por sus reactivos. El bromuro de potasio se descubre disolviendo separadamente 1 gramo del yoduro por ensayar en 30 gramos de agua destilada y 1 gramo de bicloruro de mercurio en 20 gramos de agua tambien destilada; se pone esta segunda solucion en una probeta graduada, y se vierte sobre la del yoduro hasta que no se produzca precipitado; si el yoduro es puro, se necesitan 16 centímetros cúbicos de la solucion mercurial; si se necesitan ménos, habrá bromuro mezclado. Para aislar el bromo, se filtra el licor, se concentra y hace hervir con unas gotas de percloruro de fierro; se filtra de nuevo, se mezcla con agua clorada y se agita con bencina; ésta disuelve el bromo y queda colorida. El yodato de potasa cuando está mezclado al yoduro, deja en libertad el yodo si se trata una solucion concentrada de la mezcla por el ácido tártrico; de modo que tomará entónces un color azul, agregándole almidon: el agua en exceso se conoce, porque calentando el yoduro en un tubo de vidrio, aquella se condensa en la parte fria de sus paredes, y tambien por la pérdida de peso que ha sufrido despues de esta operacion.

Se puede reconocer la pureza del yoduro de potasio, si 4 gramos se disuelven enteramente en 55 gramos de alcohol de 90°.

U. M. Alterante, depurativo, antiescrofuloso, antisifilítico, fundente y resolutivo. D. Al interior, de 50 centígr. á 4 gram. y más.

INC. Los ácidos; las sales de plata, de plomo y de cobre.

YODURO DE SODIO. Yodhidrato de sosa, hidriodato de sosa; Iodure de sodium, Franc.; Iodide of sodium, Ing.; *Ioduretum sodicum.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco, cristaliza en cubos; es anhidro, delicuescente, soluble en el agua y en el alcohol; por el aire se descompone poniendo el yodo en libertad; disuelve el yo-

do como el yoduro de potasio y presenta las reacciones de los yoduros y de las sales de sosa.

1 gramo de yoduro de sodio seco y puro es descompuesto completamente por 1 gramo 13 centígramos de nitrato de plata.

PREP. Se obtiene del mismo modo que el de potasa, sustituyendo la solucion de sosa cáustica. (Véase yoduro de potasio.)

U. M. y D. Los mismos que los del yoduro de potasio.

YODURO DE ZINC. Iodure de zinc, Frc.; Iodide of zinc, Ing.; *Ioduretum zincicum.*

C. FÍSIC. y Q. Blanco, cristaliza en agujas brillantes, deliquescente, soluble en el agua y en el alcohol: su sabor es acre y estíptico: calentado en vasija cerrada, se sublima en prismas cuadrangulares; su solucion acuosa tratada por el cloro, se descompone y precipita el yodo bajo forma de polvo moreno; los óxidos de potasio y de sodio lo descomponen precipitando óxido de zinc, y formando yoduros alcalinos; precipitando completamente el yoduro de zinc por la potasa cáustica, se forma, segun Millon, un oxiyoduro ligeramente soluble en el agua.

PREP.	Yodo	3
	Zinc puro	1
	Agua destilada	10

Póngause las sustancias en un matraz de cuello largo colocado en baño de arena, y caliéntese hasta la completa desaparicion del yodo; filtrese el licor claro, evapórese casi á la sequedad, recójanse los cristales y guárdense en pomos pequeños al abrigo de la luz y de la humedad.

U. M. Al interior no se ha empleado; al exterior, en pomada para modificar las úlceras escrofulosas.

ZINC. Zinc, Marcassite d'or, Franc.; Zinc, Ing.; *Zincum.*

C. FÍSIC. y Q. Metal sólido, de color blanco azuloso, estructura laminosa, de láminas brillantes y fractura cristalina; por el enfriamiento lento cristaliza en prismas exagonales; tiene un olor particular; es maleable y poco dúctil; á un temperatura elevada en presencia del aire ó del oxígeno da una luz viva, blanquizca y tirando un poco al azul verdoso, produciendo copos blancos de óxido de zinc; es fusible á 412° y volatilizable al rojo blanco: cuando es muy puro se reduce por los golpes del martillo á hojas delgadas que no se parten por sus bordes, lo que no sucede con el zinc del comercio, que en frio no es tan maleable como el puro, pero que á la temperatura de 130° á 150° se vuelve maleable y puede ser forjado, laminado y aun estirado en hilos delgados. A 205° el zinc se pone muy quebradizo y se pulveriza fácilmente en un mortero de fierro calentado á esta temperatura. Es inalterable al aire seco, pero se oxida muy fácilmente por el aire húmedo, cubriéndose de una capa ligera de óxido y de carbonato, que preserva al metal; descompone el agua á la temperatura roja, apoderándose del oxígeno y dejando el hidrógeno en libertad; es atacado por los ácidos clorhídrico y sulfúrico diluidos, desprendiendo hidrógeno, y produce sales que precipitan en blanco por el ferrocianuro de potasio y los sulfuros alcalinos, y en amarillo naranjado por el ferricianuro de potasio.

PURIF. El zinc del comercio no es puro; generalmente contiene plomo, fierro, estaño, cobre, cadmio ó arsénico. Para purificarlo, redúzcase á granalla y póngase en una retorta de barro refractario de cuello largo ó con alargadera de lo mismo, que se coloca en horno de reverbero; dicho cuello ó alargadera hágase sumergir en un recipiente de barro que contenga agua; désele á la retorta un fuego graduado hasta que se ponga roja, y destile todo el zinc: de esta manera se habrá conseguido separarlo del fierro, estaño, ó parte del plomo ó del cobre. Este zinc, que se nombra *destilado*, puede servir para muchos usos; pero aun no es completamente puro y puede contener arsénico, cadmio y algo de plomo ó de cobre. Para quitar el arsénico, caliéntese al rojo con una quinta parte de su peso de nitro, que oxidará una parte del zinc y trasformará el arsénico en arseniato de potasa; despues de fria la mezcla lávese con agua, que disolverá solamente el arseniato. Para purificarlo del plomo, trátese despues de la operacion anterior por ácido sulfúrico diluido, que disolverá el zinc y el óxido, y dejará el plomo al estado de sulfato insoluble. Si se trata aquella solucion por una corriente de ácido sulfhídrico, se logrará separarlo del cobre y del cadmio, quedando en el licor un sulfato de zinc puro. Para reducir éste y obtener otra vez el zinc metálico, precipítese por un carbonato alcalino, sepárese el carbonato de zinc formado, del resto del líquido, y mezclándolo con polvo de carbon, póngase á reducir en un crisol al fuego para obtener el metal puro.

U. M. En medicina al estado de metal no se emplea.

SEGUNDA PARTE

PREPARACIONES FARMACÉUTICAS.

MATERIAS GRASAS

DE ORIGEN VEGETAL Y ANIMAL *

Estos son productos inmediatos, neutros, que se encuentran en varios órganos de los vegetales y de los animales. Gran número de plantas las contienen: unas en sus semillas, otras en sus frutos, algunas en las raíces y muy raras en las cortezas ó las flores; mas hay algunas familias de plantas que con especialidad las producen; tales son las crucíferas, amigdáleas, sesámeas, oleáceas, papaveráceas lináceas, euforbiáceas, palmeras, miristíceas, etc.

Las semillas y los frutos de estas diversas plantas son las partes que se emplean exclusivamente para la extraccion de los cuerpos grasos.

Los elementos anatómicos en que ellas los contienen, son celdillas que encierran además, materias albuminoides y aleurona.

En los animales, los cuerpos grasos están alojados en celdillas particulares, ovales ó poliédricas, del tejido adiposo, ó suspendidas bajo la forma de gotillas en algunos líquidos de la economía, particularmente en la leche. Los mamíferos los tienen acumulados hácia las partes del cuerpo expuestas á choques ó á presiones, bajo la piel en la superficie de los músculos, en la planta de los piés, entre los huesos, en el epíploon, al derredor de los riñones, algunos en el hígado.

Las materias grasas de las diferentes clases de animales presentan varias modificaciones. La de los herbívoros es más consistente y ménos olorosa que la de los carnívoros. La de los peces y de las ballenas es casi fluida y muy olorosa. Blanca y abundante en los animales jóvenes, se colora en amarillo, adquiere más consistencia y disminuyo la produccion con la edad. Segun el estado que afectan en las circunstancias ordinarias y segun su orígen, en el lenguaje vulgar se les dan nombres particulares. Se llaman aceites á las que permanecen líquidas á la temperatura ordinaria, ya provengan de vegetales ó de animales; manteca á las que son blandas de 20° á 36°; si proceden de las plantas llámanse tambien aceites concretos; mantequilla á la que contiene la leche; médula ó tuétano á la que se deposita en la cavidad de los huesos largos, y en las celdillas de los esponjosos de los animales; sebo á la que es más sólida que las anteriores y se funde á más de 38°.

Bajo el aspecto farmacológico se las puede dividir en 3 series: 1ª, las que ejercen alguna accion medicamentosa como simples cuerpos grasos; ejemplos, aceites de olivos, de almendras, manteca de cerdo; 2ª, las que están dotadas de una accion terapéutica especial: aceite de ricino, de hígados de bacalao; 3ª, aquellas en que el cuerpo graso está unido á un aceite esencial; manteca de nuez moscada, de laurel.

Las materias grasas, sean de orígen vegetal ó animal, tienen propiedades físicas y químicas muy análogas, y casi no es posible tratar de ellas separadamente.

P. FÍSICAS. Todas son incoloras en estado de pureza; pero tales como salen de los órganos que las contienen, presentan un color amarillento ó amarillo moreno que reside particularmente en la parte líquida que las acompaña. En algunas, el olor es poco perceptible, en otras fuerte y aun desagradable, debido unas veces á aceites esenciales y otras á ácidos grasos volátiles que suelen desaparecer por el calor. Son muy suaves al tacto, de sabor agradable pocas, las más lo tienen empalagoso y repugnante; manchan el papel y las telas, dándoles un aspecto trasparente que no desaparece al aire ni por la aplicacion del calor; penetran fácilmente los cuerpos que se ponen en contacto con ellas; pero no los reblandecen como lo hace el agua. Todas tienen una densidad inferior á la de este líquido, sobrenadan en él, varía en cada especie y está comprendida entre 0,900 y 0,961. De las que son líquidas á la temperatura ordinaria, unas se solidifican á la de algunos grados sobre cero, y otras á muchos grados abajo de esta cifra; el agua no las disuelve; poco solubles en el alcohol etílico y metílico, se disuelven mejor en es-

* Siguiendo el riguroso órden alfabético que la Comision se propuso, este artículo deberia ser colocado en la letra correspondiente; pero como tiene que comenzarse esta parte de la Farmacopea por aceites, y ocupándose este artículo de las generalidades sobre grasas, ha parecido conveniente sacrificar el órden propuesto, en provecho del natural. En el curso de esta parte, tal vez se tenga que hacer lo mismo con otros artículos.

tos líquidos hirviendo, y son tanto más solubles en ellos, cuanto más oxígeno contienen; por esto el aceite de ricino, el más oxigenado de los cuerpos grasos, se disuelve en todas proporciones en tales líquidos; pero los verdaderos disolventes de las materias grasas son: el éter, el cloroformo, la bencina, los aceites de ulla y de esquistas, las esencias, el petróleo y el sulfuro de carbono. Ellas disuelven: algunas materias resinosas, los aceites volátiles, la clorofila, cortas cantidades de algunos alcaloides; atropina, cicutina, quinina, cinconina, estricnina, veratrina, delfina; disuelven tambien la cantaridina, algunos hidratos metálicos como los de zinc y de cobre, pequeñas cantidades de ácido arsenioso, de fósforo y de azufre; disuelven bien el yodo y el bromo; pero estos cuerpos las alteran pronto y profundamente.

P. QUÍMICAS. Los trabajos clásicos de Chevreul y despues los de Dumas, Pelouze y otros químicos, han servido de base á los de Berthelot, para demostrar sintéticamente que los principios inmediatos que constituyen la mayor parte de las materias grasas naturales, deben considerarse como sales anhidras de glicerina ó éteres compuestos de olla (glicéridos), en los que funciona como alcohol triatómico; formando con tres moléculas de los ácidos que Chevreul nombró oléico, esteárico, margárico ó palmítico, que segun él, combinados con la glicerina, formaban la oleina, estearina, margarina (ahora palmitina), trioleato, tricstearato de glicerina ó trioleina, trimargarina, tripalmitina y demas principios análogos que se mencionarán en los artículos especiales de los cuerpos grasos usados en farmacia. Las materias grasas naturales son neutras al papel reactivo. Abandonadas á la accion del aire, pierden algunas el color, aumentan sensiblemente de densidad, se vuelven ménos combustibles y de consiguiente impropias para el alumbrado, adquieren olor desagradable, sabor acre, y la propiedad de enrojecer el tornasol. En este estado se dice que están rancias; las que tienen la consistencia de aceites y no pierden su fluidez se distinguen con el nombre de *aceites no secantes*. La accion del aire es provocada por las materias extrañas que contienen siempre los cuerpos grasos comerciales, las que, segun se cree, obran como fermentos; pues sus principios inmediatos aislados y químicamente puros, son inalterables por este agente. Los llamados *aceites secantes* experimentan otros cambios aun más patentes: poco á poco pierden su fluidez, acaban por espesarse, y si se les extiende en capas delgadas, pronto se convierten en una membrana trasparente y elástica que con mucha dificultad se logra disolverla en el alcohol hirviendo ó en el éter. Tal propiedad, su mayor densidad, el mucho trabajo que es necesario para saponificarlas y el no solidificarse por el ácido hiponítrico, los distinguen de los no secantes.

Cuando se calientan los cuerpos grasos á una temperatura superior á su punto de ebullicion, se descomponen: desprénde ácido carbónico, gases inflamables, un aceite volátil acre é irritante (acroleina); despues se espesan, suben de color y se inflaman. Sometidos á la destilacion seca, se obtienen como primeros productos, agua, mucho hidrógeno bicarbonado, óxido de carbono, ácido carbónico, margárico ó palmítico, oléico, acético, sebásico; al último acroleina, crisena y pirena. Las bases minerales, los sulfuros alcalinos, el ácido sulfúrico, el cloruro de zinc, y el vapor de agua recalentado, los saponifican. El ácido nítrico concentrado como agente de oxidacion, los convierte en ácidos numerosos volátiles, entre los que se encuentran los ácidos acético, fórmico, butírico, sebásico, etc. El ácido hiponítrico solidifica en poco tiempo los aceites no secantes, convirtiendo su oleina en elaidina, y los secantes permanecen líquidos, por ser diferente su oleina. El cloruro de azufre espesa todos los aceites y los convierte en un compuesto sólido, trasparente, inalterable al aire, que resiste á la accion de los ácidos minerales y de los álcalis concentrados. El cloro, el bromo y el yodo se disuelven en los aceites, se trasforman en hidrácidos, aumentan su consistencia y los vuelven duros como la cera.

EXTRACCION. El modo de extraer las materias grasas varía segun el orígen y la consistencia de ellas. Las que contienen las plantas, si son líquidas á la temperatura ordinaria, generalmente se hace uso del molino para romper las celdillas en que están encerradas y se someten á una fuerte presion. Cuando son sólidas, se emplean los mismos medios, y además se eleva la temperatura lo suficiente para ponerlas en el estado de fluidez que requieren para separarse de los tejidos que las contienen. El modo de aplicar el calor, no es siempre el mismo, y es conveniente evitar su accion en cuanto se pueda. En los artículos especiales que se dedican á la extraccion de las materias grasas usadas en farmacia, se encontrarán los detalles precisos para obtenerlas con las condiciones que ésta los necesita.

La extraccion de los cuerpos grasos de orígen animal es más fácil, porque constituyendo ellos casi toda la masa de los tejidos que los contienen, basta exponer ésta á un calor suave para determinar la fusion y la separacion del cuerpo graso. Así se obtienen la manteca de cerdo, la médula de buey, el sebo, etc.

Los usos de las materias grasas son muy variados é importantes; en farmacia sirven de excipiente de los aceites medicinales, de las pomadas, de los ungüentos, de los emplastos, de algunos linimentos. En medicina se usan algunas como emolientes y calmantes locales otras como purgantes, por sus propiedades especiales como los aceites de ricino, y de croton. En la industria se emplean bajo varias formas para el alumbrado; con algunos aceites se hacen barnices, se preparan pieles; los aceites ó las grasas só-

lidas, se usan para engrasar máquinas, fabricar jabones, y como excipientes de muchos perfumes. En la economía doméstica, se usan algunas como alimentos, y para conservar sustancias comestibles.

ADULT. Las materias grasas que se extraen en México de los vegetales ó de los animales, suelen adulterarlas, sustituyendo á las de más valor las más baratas; el aceite de ajonjolí se vende por de olivo, ó se hacen mezclas de ellos; el de nabo se sustituye á aquel, ó se le mezcla alguna parte; el sebo cuando encarece se reemplaza con la manteca de cerdo, trasformando la oleina de ésta en elaidina por medio del ácido nítrico que se desprende al mezclarlo ciertas cantidades de nitrato de potasa y de ácido sulfúrico.

Entre las que recibimos de otros países, se encuentran tambien algunas adulteradas. Las materias grasas sólidas, tienen cierto número de caracteres, bien perceptibles, que permiten distinguirlas: su olor, su color, el grado de calor á que se funden, son medios cómodos y casi siempre seguros para reconocerlas. No sucede lo mismo con las líquidas, éstas se confunden fácilmente; las propiedades organolépticas, son las mismas en muchas de ellas. Por esto hay necesidad de recurrir á otros medios que pueden reducirse á verificar sus caracteres físicos y químicos. De los físicos, los principales son los puntos de solidificacion y las densidades: aquellos por medio de una mezcla frigorífica y el termómetro; éstas con el auxilio del alcohómetro de Gay Lussac, tomando el agua por unidad y partiendo del aceite más ligero, como el del sebo, cuya densidad es de 0,900 á + 15, y corresponde á 66° en este instrumento, descendiendo despues hasta 34° que marca en él el aceite de ricino, que es el más pesado y corresponde á 0,961 que es su densidad. Tambien puede emplearse en tales determinaciones el oleómetro de Lefebvre. Métodos químicos se han propuesto varios: el de Heydenreich, que consiste en echar sobre 10 ó 15 gotas de aceite, puestas en una lámina de vidrio colocada sobre un papel blanco, una gota de ácido sulfúrico concentrado, que producirá inmediatamente una coloracion que variará con la especie de aceite; el de Behrens y otros que mencionarémos en los artículos que dedicamos á los aceites que se usan en farmacia; pero el más acreditado parece ser el de Massié, que consiste en echar en una copita de ensaye 5 gramos de ácido nítrico y 10 gramos del aceite. Se agita con una varilla de vidrio la mezcla durante dos minutos, se deja la copita en reposo; los líquidos se separarán presentando coloraciones características de los aceites que se ensayan. Se añade despues á la mezcla un gramo de mercurio; al cabo de 5 ó 6 minutos, el ácido que ocupa la parte inferior de la copa, habrá disuelto el mercurio y tomado un color verde esmeralda. Si se agita muchas veces la mezcla de los dos líquidos, mostrará cada uno al separarse una coloracion que variará con la especie de aceites; y además, si se agitan cada diez minutos, por más tiempo, y el aceite se solidifica, se puede declarar que no es secante.

El autor ha presentado dos tablas que ponemos á continuacion, reducidas á los aceites usuales en México y á los que suelen emplear para adulterar los exóticos. La primera indica las coloraciones que se obtienen tratando los aceites por el ácido nítrico en las condiciones indicadas. La segunda las que presenta la capa oleosa al cabo de 20 á 30 minutos, y la que se fija definitivamente en el término de una hora, agitada con el aceite la solucion mercurial tres ó cuatro veces, y dejando en reposo la mezcla.

PRIMERA TABLA.

	CAPA OLEOSA	CAPA ÁCIDA
Aceite de almend.s dulces.	Nada de coloracion.....	Nada de coloracion.
,, de avellanas.....	Idem.....	Idem idem.
,, de olivas vírgen ..	Blanca verdosa clara.....	Idem idem.
,, de ,, ordinario	Blanca verdosa ó ligoramento amarilla verdosa	Amarillo sucio poco subido.
,, de ,, 3.ª extrac.n	Verdo subido	Idem idem.
,, de cacahuate	Chabacano claro	Nada de coloracion.
,, de adormideras ...	Idem más rojo	Idem idem.
,, de ricino	Amarillo naranja claro	Idem idem.
,, de ajonjolí.....	Idem naranja	Verdo primero, despues amarillo azafran.
,, de chabacano.....	Rojo cereza	Nada de coloracion.
,, de nuez, nuevo...	Idem idem.....	Idem idem.
,, de camolina	Idem idem.....	Idem idem.
,, de nabo	Rojo naranja	Idem idem.
,, de linaza.....	Idem idem.....	Idem idem.
,, de colza.....	Rojo naranja moreno.....	Idem idem.

SEGUNDA TABLA.

	Coloracion á los 20 ó 30 minutos	COLORACION EN UNA HORA
Aceite de almend.ª dulces.	Ning.ª ó ligeramte verdosa.	Blanco.
„ de avellanas.....	Idem idem.....	Idem.
„ de olivas vírgen ..	Blanca, ligeramente amarillo paja.....	Blanco verdoso amarillo paja clara.
„ de „ ordinario	Idem idem.....	Idem idem amarillo paja.
„ de „ 3.ª extrac.º	Amarillo paja subido.....	Blanco sucio, paja subido.
„ de adormideras ...	Chabacano subido	Chabacano subido.
„ de ajonjolí.....	Amarillo naranja.....	Amarillo naranja.
„ de chabacano	Rojo	Rosa.
„ de cacahuate	Chabacano claro	Chabacano claro.
„ de colza.....	Ligeramente roja	Amarillo oscuro.
„ de linaza.....	Hace efervescen.ª, despues roja caram.º granulosa.	Roja caramelo granulosa.
„ de nuez	Rojo cereza claro.....	Amarillo rojiza.
„ de camelina	Idem naranja.....	Rojo naranja.
„ de nabo	Amarillo rojizo	Amarillo gris.
„ de ricino	Rosa	Idem claro.

ACEITE DE AJONJOLÍ. Aceite blanco; Huile de sésame, Franc.; Sesame oil, Ing.; *Oleum Sesami.*

Este aceite se extrae en varios lugares de la República, y en grandes cantidades, de la semilla del ajonjolí, *Sesamum indicum.*

Se distinguen en el comercio dos clases: uno llamado *aceite sin fuego,* porque se extrae sin el auxilio del calórico, y otro que se le dice *con fuego ó corriente,* porque para extraerlo, se calienta la pasta que forma la semilla molida, con el fin de coagular la albumina, y dar más fluidez al aceite para facilitar su escurrimiento y obtener mayor cantidad.

C. FÍSIC. y Q. El aceite sin fuego tiene un ligero color de ámbar; poco olor, y sabor agradable; el corriente se diferencia un tanto del primero en que el color es algo oscuro y el sabor un poco parecido al de la almendra tostada; la densidad de ambos, es de 0,923 á + 15°, marcan 56° en el alcohómetro de Gay-Lussac y se congelan á —5°.

El aceite de ajonjolí, extraido de cualquiera de las dos maneras indicadas, tiene en general las propiedades químicas de los aceites no secantes, y resiste, como el de olivas, á la accion del aire, conservándose mucho tiempo sin enranciarse. En este aceite abunda la oleina; contiene 76 por 100. Los elementos grasos sólidos son: estearina, palmitina, miristina, y una materia resinoide que parece ser la que produce las coloraciones características de este aceite con los reactivos; el reactivo de Behrens produce con él una coloracion verde-yerba subido; el de Heydenreich, roja; los de Massié, amarillo naranja, la capa oleosa, verde primero y despues amarillo azafran la capa ácida, con el ácido nítrico solo. Si se añade el mercurio, la capa oleosa y la solucion mercurial tomarán un color amarillo naranja.

ADULT. Siendo este aceite uno de los más baratos en México, rara vez le mezclan otros. No obstante, cuando escasee, suelen mezclarle el de nabo ó la oleina de la manteca. El aceite de nabo podrá distinguirse por su olor fuerte y desagradable, su color moreno amarilloso, su menor densidad, y por las diferentes coloraciones que producirán los reactivos arriba expresados: la oleina, por su densidad, que es mucho menor, y por el color moreno que toma tratada por el cloro.

U. El aceite de ajonjolí reemplaza en México al de olivo hace ya mucho tiempo, en la mayor parte de las preparaciones farmacéuticas. Su abundancia y baratura, su limpieza y resistencia á la accion del aire, han hecho que se prefiera para las preparaciones oficinales. Sirve tambien para hacer jabon. En el comercio se vende indebidamente por el de olivas, con este nombre ó con el de aceite de comer.

ACEITE ALCANFORADO. Huile camphréo, Franc.; Camphorated oil, Ing.; *Oleum camphoratum.*

Alcanfor.....	100
Aceite de ajonjolí	900

Divídase el alcanfor con unas gotas de alcohol en mortero de porcelana; añádase poco á poco el aceite, de modo que el alcanfor quede bien disuelto, y filtrese.

Así se preparan otros aceites alcanforados; de belladona, de beleño, de manzanilla, etc.

U. M. En fricciones, como calmante, resolutivo y antiespasmódico.

ACEITE DE ALMENDRAS DULCES. Huile d'amandes douces, Franc.; Oil of

Sweet almonds, Ing.; *Oleum ex Amygdalis dulcibus.*

Este aceite se obtiene de las almendras del *Amygdalus communis*, variedad *dulcis*, que producen de 40 á 45 por ciento.

C. físic. y q. Es muy fluido, de color ligero de ámbar y algo verdoso cuando está reciente. Carece de olor, y su sabor es suave y agradable. Su densidad á + 15° es de 0,918; marca 58,25 en el pesa-alcohol de Gay Lussac.

Se congela á — 12° segun algunos autores; segun otros á — 21°. El alcohol disuelve una vigésimacuarta parte; se disuelve fácilmente en los disolventes ordinarios de las materias grasas. Absorbe con facilidad el oxígeno del aire y se enrancia muy pronto, descolorándose completamente. Contiene, segun Braconnot, 0,24 de margarina y 0,76 de oleina.

Prep. Se frotan las almendras en un saco áspero y se barrean para separarles un polvo escamoso que tienen en la superficie; se muelen en un mortero ó molino, segun la cantidad; se pone el polvo en un saco de lienzo bastante resistente, y se someten á una presion graduada hasta obtener todo el aceite; se deja éste asentar por algun tiempo y se filtra.

De la misma manera se pueden preparar los aceites de *almendras de chabacano y de durazno*, así como el de *linaza* cuando tenga que emplearse en medicina, pues el que suministra el comercio está muy alterado por el fuego. Las almendras de chabacano y de durazno bien secas y exprimidas en frio, producen un aceite muy semejante al de las almendras dulces, y del resídue calentado y vuelto á exprimir, se extrae otro poco de aceite que saca el olor de la almendra amarga.

Adult. En el comercio es muy raro encontrar este aceite puro; pues casi siempre es reemplazado ó mezclado con el de almendras amargas ó el del chabacano, con los que se confunde fácilmente por tener las mismas propiedades aparentes.

Tambien se falsifica con los aceites de adermideras, de fabacos ó nueces de haya, de ajonjolí, de cacahuate y aun con el de colza. Para el de colza y otras crucíferas, Mailhe hace hervir el aceite en una cápsula de plata con una solucion de potasa al décimo, por algunos minutos: la coloracion en negro de la cápsula y de un papel impregnado de acetato de plomo ó de nitrato de plata, que se inmerja en la solucion alcalina filtrada, denotará la presencia del azufre que contienen dichos aceites.

U. m. Como emoliente. D. de 8 á 30 gram.

ACEITE DE CACAHUATE. Huile d'Arachide, Huile de Pistache de terre, Fr.; Oil of Ground nuts, Ing.; *Oleum Arachis hypogæ.*

Este aceite se extrae de los frutos del cacahuate, *Arachis hypogæ*, L., que se cultiva en varios lugares de la República.

C. físic. y q. El que se extrae sin la intervencion del calor es muy fluido, casi incoloro ó ligeramente verdoso; tiene un sabor parecido al del frijol crudo. Su densidad es de 0,918 á + 15°. A la temperatura de +3° se enturbia; á la de — 3 ó 4° se congela, y se solidifica enteramente á la de — 7°.

Está compuesto de oleina, palmitina y de dos cuerpos grasos especiales que dan por la saponificacion, ácidos araquico ó hipogéico. Tratado por el ácido nítrico solo, segun el método de Massié, toma una coloracion de chabacano claro, y la capa inferior formada por el ácido solo, permanece incolora. La solucion mercurial le da la misma coloracion y lo solidifica. Esta propiedad indica que pertenece á la clase de los aceites no secantes.

Extrac. Se puede extraer separando á los frutos el pericarpio y aplicando el mismo método que se emplea para obtener el de almendras dulces.

Adult. En México no se le ha visto hasta ahora ninguna.

U. Hace algunos años se empleaba en México para sustituir y adulterar los de olivo y almendras dulces; pero ahora los reemplaza en estos usos el de ajonjolí que es más barato, y resiste como él á la accion del aire. Por esta cualidad, ha de ser incoloro ó inodoro, y de sabor poco notable; podria emplearse en algunas preparaciones farmacéuticas; en la perfumería para fabricar jabones y como excipiente de algunos aromas, y en la economía doméstica, como alimento y para conservar algunas sustancias alterables.

ACEITE DE CANTÁRIDAS. Huile de cantharides, Franc.; Oil of cantharides, Ing.; *Oleum Cantharidum.*

Cantáridas en polvo grueso	50
Aceite de ajonjolí	500

Póngase á digerir en B. M. por seis horas en vasija bien tapada, agitando con frecuencia, cuélese con expresion y filtrese.

U. m. Para fricciones afrodisiacas.

ACEITE DE CICUTA. Huile de ciguë, Franc.; Oil of hemlock, Ing.; *Oleum de foliis Conii maculati.*

Hojas frescas de cicuta	500
Aceite de ajonjolí	1000

Machúquense las hojas y póngase á cocer con el aceite en un cazo de cobre á fuego suave agitando la mezcla con frecuencia hasta disipar casi enteramente el agua de vegetacion de las hojas; hágase digerir por dos horas á la temperatura de 80°. Exprímase fuertemente, déjese asentar el aceite y filtrese.

De la misma manera se preparan los aceites de *belladona, de beleño, de estramonio, de solano negro y de tabaco.* Tambien pueden prepararse empleando en lugar de la cantidad prescrita de las hojas frescas una cuarta parte de las secas, humedeciendo éstas previamente con cuatro veces su peso de agua.

Estos aceites suelen no contener los alca-

lóides de las plantas: para asegurarse de que los contienen, agítense repetidas veces por espacio de 2 horas, 100 gramos de aceite con otro tanto de alcohol á 90°, que tenga en disolucion 2 gramos de ácido tártrico; despues de suficiente reposo, decántese el alcohol y evapórese en B. M.; trátese el resíduo por una poca de agua destilada hirviendo, sepárese ésta por medio de un filtro de papel mojado con agua destilada, añádasele un ligero exceso de potasa cáustica y agítese con éter. Disuélvase el resíduo que deja éste al evaporarse, en una poca de agua destilada; acidúlese con 2 gotas de ácido clorhídrico, agréguensele algunas gotas de solucion de yoduro doble de mercurio y de potasio, que deberá producir un enturbiamiento muy perceptible de color amarillo y de aspecto caseoso. Así puede descubrirse tambien la presencia de los alcalóides en el *bálsamo tranquilo*, en las *pomadas de populeon* y las otras de *plantas narcóticas*.

U. M. Narcótico en fricciones.

ACEITE DE COMER, de olivas; Huile d'olives, Franc.; Olive oil, Ing.; *Oleum é fructibus Oleæ europeæ*.

Obtiénese por expresion de los frutos del olivo, *Olea europæa*, que se cultiva en varios lugares cercanos á la capital; Tuyahualco, Ayotla, Tacubaya y Hacienda de los Morales.

C. FÍSIC. y Q. Es fluido, trasparente; de color amarillo verdoso cuando es reciente, adquiere con el tiempo el amarillo de oro. El olor y el sabor son más ó ménos agradables, segun el modo de extraerlo. Su densidad á + 15°, es 0,917, marca 58,5 en el alcohómetro de Gay-Lussac; su punto de congelacion varía por la manera de obtenerlo entre + 2°5 y 0°, y la misma causa hace que varie la cantidad de oleina; el aceite que llaman *vírgen*, contiene 73 por 100 de ésta, y lo restante, compuesto en su mayor parte de palmitina; contiene además una pequeña cantidad de un cuerpo graso particular, cuyo ácido parece ser el aráquico; tambien se le atribuye una poca de colesterina. Es soluble en los disolventes ordinarios de las materias grasas, indicados en las generalidades de éstas. El alcohol disuelve una vigésima parte.

EXTRAC. Hácense secar los frutos y muélense en una tahona; échanse despues en sacos de un tejido bastante resistente y se aprensan; el aceite es conducido á unos recipientes que contienen agua, en la que sobrenada y es recogido con mucho cuidado. Este es el aceite que en Francia llaman vírgen y en México *lágrima*. Es el que debe usarse para las preparaciones farmacéuticas. Sobre los sacos que contienen el bagazo, échase agua hirviendo y apréusanse de nuevo. El aceite que sale mezclado con agua escurre en los recipientes, donde al cabo de algun tiempo sube á la superficie de este líquido y puede recogerse. Este aceite es ménos agradable que el primero, ménos fluido y más propenso á enraniarse; pero generalmente se mezcla al primero para formar la clase que más comunmente se encuentra en el comercio.

En Europa se exprime hasta cuatro veces el bagazo de los frutos, y los últimos productos se emplean en varios usos industriales; para hacer jabon, para el alumbrado y como mordente en la tintura del rojo Andrinópolis.

ADULT. En algunas partes de Europa le mezclan el aceite de adormideras, el de cacahuate ó el de ajonjolí. En México es reemplazado casi en todos sus usos por el último. En Inglaterra y los Estados Unidos le mezclan el de las semillas del algodonero. Los métodos que se emplean para reconocer estos fraudes, dan resultados poco satisfactorios en muchos casos. Hay un medio empírico que puede dar rápidamente una idea de la pureza del aceite, y es el siguiente: si se echa en una redoma, hasta la mitad de su capacidad, aceite puro y se agita, despues de un momento de reposo la superficie del aceite se verá tersa, y si tiene siquiera 1 por 100 del de adormideras, se formará una fila de burbujas de aire en forma de rosario. Tambien puede recurrirse al punto de congelacion; el aceite puro puesto en hielo machacado, pierde su fluidez, y si contiene el de adormideras quedará en parte líquido. El reactivo mercurial de Massié solidifica en algunas horas el aceite de olivas, lo que no sucede con los aceites secantes como el de adormideras.

El aceite de ajonjolí que se sustituye al de olivas puede descubrirse por los reactivos indicados en su respectivo artículo. El de cacahuate por su sabor de frijol crudo y por las coloraciones que produce con el reactivo de Massié. El de semillas de algodonero por este último medio tambien.

U. El aceite de olivas se usa ya muy poco en México para las preparaciones farmacéuticas, y aun en Europa va cediendo su lugar á los de ajonjolí y de cacahuate; pero en general para la conservacion de alimentos y los usos culinarios, todavía no tiene rival.

ACEITE CONCRETO DE BAYAS DE LAUREL. Huile de laurier, Franc.; Oil of bays, Ing.; *Oleum é fructibus Laurí*.

Este aceite se extrae de los frutos del laurel, *Laurus nobilis*, L., que producen $^1/_5$ de su peso.

C. FÍSIC. y Q. Es verde, de consistencia de manteca y como ligeramente arenoso al tacto; su olor es fuertemente aromático, su densidad menor que la del agua; se funde al calor de la mano.

Es enteramente soluble en el éter y el sulfuro de carbono; por el calor se resuelve en un líquido trasparente de un verde subido; el alcohol sólo disuelve el aceite volátil y la materia colorante verde. Está compuesto en su mayor parte de lauro-estearina. Contiene tambien un cuerpo graso de color verde todavía poco estudiado; una resina, aceite esencial y el alcanfor de laurel, sustancia blanca, cristalizable, inodora, de sabor acre

y amargo, que se disuelve en el éter y en el alcohol hirviendo.

Prep. Se reducen las drupas de laurel á polvo, se expone éste á la accion del vapor de agua el tiempo suficiente para que lo penetre bien, se echa en un lienzo fuerte, se pone prontamente en la prensa entre placas de fierro calientes, se exprime fuertemente, se filtra el aceite en caliente y se guarda en un frasco bien tapado.

Tambien se puede preparar con los frutos frescos. En este caso, basta molerlos, calentarlos un poco y aprensarlos; dejar que se separe el aceite del agua, manteniéndolo líquido por un leve calor, y decantarlo.

Adult. En Europa se falsifica con manteca que se hace digerir con el laurel para comunicarle su olor, y se colora luego con una mezcla de añil y cúrcuma ó con alguna sal de cobre.

Esta composicion no tendrá el aspecto granoso, ni se disolverá enteramente en el éter, ni tendrá el olor fuerte del verdadero aceite de laurel: fundida, no quedará trasparente y dejará depositar la cúrcuma y el añil. Si tiene cobre, el agua acidulada con ácido clorhídrico y hervida con el aceite, se colorará y tomará por el amoniaco un color azul.

U. m. Al interior no se emplea; al exterior, aplicado sobre la piel, puede producir una erupcion y obrar como derivativo. En veterinaria es muy usado.

ACEITE DE CROTON TIGLIO. Huile de croton tiglium, Franc.; Croton oil, Ing.; *Oleum é seminibus Crotonis tiglii.*

Este aceite se extrae de las semillas del *Croton tiglium*, L., de la familia de las Euforbiáceas,

C. físic. y q. El que se encuentra en el comercio tiene un color que varía del amarillo naranjado al rojo moreno; su consistencia, casi siempre viscosa, se aumenta con el tiempo; tiene un olor débil peculiar y un gusto acre que deja en la boca una sensacion desagradable por algunas horas. Es más ligero que el agua; se solidifica á — 5°; se disuelve en los aceites fijos y volátiles, en el éter, el sulfuro de carbono y el cloroformo. El que se extrae en Inglaterra por expresion, es enteramente soluble en el alcohol á la temperatura ordinaria, y el procedente de la India sólo se disuelve en este vehículo por medio del calor, del que se separa en parte por el enfriamiento.

Contiene, segun Schlippe, estearina, palmitina, miristina, lauro-estearina, ácidos crotónico y angélico, crotonol. Gerther y Frölich niegan la presencia de los ácidos; ellos han encontrado los ácidos volátiles acético, butírico, valérico, enantílico y tíglico.

Prep. Se limpian bien las semillas de croton, se muelen en un molino, se echa el polvo en un saco de un tejido bastante resistente, se aprensa entre dos placas de fierro calientes, y se filtra por papel el aceite que resulta. El bagazo se calienta en B. M. con 2 veces su peso de alcohol á 80°, á la temperatura de 50° á 60°, por 10 ó 12 minutos, y se aprensa de nuevo. Se destila en B. M. el líquido que se obtiene, reservando el alcohol sólo para este uso, y el aceite que queda se deja reposar por quince dias para que se asiente: se filtra entónces y se mezcla al anterior.

De la misma manera podrá extraerse el aceite de las semillas del Epacihuitl ó Yerba del zorrillo (*Croton dioicum*, Cav.,) que puede reemplazar con ventaja al de croton, segun las experiencias del Dr. Mucio Maycote, publicadas en «La Naturaleza,» tomo 2°, pág. 194.

Adult. Suelen mezclarle al aceite de croton tiglio varios aceites fijos; y hasta ahora no hay un medio seguro para reconocer su pureza. No obstante, se considera como bueno, si frotando la piel con una ó dos gotas de él, se produce una erupcion vesiculosa.

U. m. Como purgante drástico muy activo y por lo mismo muy peligroso. D. 1 á 2 gotas, con las que se forman de ordinario una ó dos píldoras, sirviendo de excipiente el jabon medicinal. Al exterior, como revulsivo, por la erupcion que produce.

ACEITE DE ESTRAMONIO COMPUESTO. Bálsamo tranquilo; Baume tranquille, Franc.; *Balsamum tranquillans, Oleum stramonii compositum.*

	Hojas frescas	Hojas secas
Hojas de beleño	200	6 50
„ de estramonio	200	6 50
„ de solano negro	200	6 50
„ de tabaco	200	6 50
„ de belladona		50
Aceite de ajonjolí		5000
„ volátil de alhucema		3
„ „ de romero		3
„ „ de tomillo		3
„ „ de toronjil		3
„ „ de yerbabuena		3

Machúquense las hojas en un mortero apropiado, humedeciendo ántes las secas con 1000 partes de agua cuando se hiciere con ellas el bálsamo. Háganse cocer con el aceite en un cazo de cobre, á fuego lento, hasta disipar el agua; déjense en digestion por 2 horas, á la temperatura de 80°, agitándolas con frecuencia; sepárese el aceite aprensándolas, clarifíquese éste por el reposo, decántese ó filtrese, mézclensele los aceites volátiles y consérvese al abrigo de la luz.

ACEITE FOSFORADO. Huile phosphorée, Franc.; Phosphorated oil, Ing.; *Oleum phosphoratum.*

Fósforo	2
Aceite de ajonjolí	100

Póngase el aceite en un frasco de una capacidad tal, que quede casi lleno con él, introdúzcase el fósforo, póngasele el tapon y hágase calentar en B. M. por quince ó veinte minutos, agitando vivamente de tiempo en tiempo, y cuidando de tener el frasco bien tapado: esto último se hará al fin de la operacion, pues al principio se interpondrá entre el cuello del frasco y el tapon, un pape-

lito para que pueda salir el aire interior. Déjese enfriar el aceite, y cuando por el reposo se haya clarificado bien, sepárese por decantacion del fósforo que se ha depositado, y guárdese en frasquitos de corta capacidad bien tapados.

U. M. Como afrodisiaco, usado sólo al exterior.

ACEITE DE HÍGADO DE BACALAO. Huile de foie de morue, Franc.; Cod liber oil, Ing.; *Oleum hepatis morrhuæ, Oleum jecoris aselli.*

Se extrae de los hígados de varios pescados de la familia de los gadoides, principalmente del bacalao comun ó abadejo, *Gadus morrhua*, L., *Morrhua vulgaris*, Cloq.

El que se encuentra en el comercio procede de Noruega, de Dinamarca, de Inglaterra, de Holanda ó de Terranova. Deberá preferirse el de los dos primeros países, y desecharse los blancos llamados ingleses, decolorados con agua alcalina y carbon animal. Estos tienen poco olor y sabor, y probablemente algo ó muy disminuida su accion terapéutica.

C. FÍSIC. y Q. Puro es limpio, incoloro ó ligeramente amarillo rojizo, cuando se ha extraido de hígados recientes y por medio del vapor de agua; rojo ó pardo, si se ha preparado á fuego desnudo y con hígados alterados. Sea el que fuere su color, el olor y el sabor deben ser francamente de sardinas, sin resabio acre ni pútrido. Es más pesado que los aceites de los otros pescados. Su densidad es de 0,927 á + 15°, y á esta misma temperatura debe marcar 53° en el alcobómetro de Gay-Lussac.

Es algo soluble en el alcohol y mucho en el éter, el cloroformo, el sulfuro de carbono y la bencina. Está compuesto, segun Jough de ácidos oléico, margárico, butírico, acético, felínico, bilifelínico, colínico, gádico, fosfórico y sulfúrico; glicerina, bilifulvina, gaduina, yodo, bromo, fósforo, cal, magnesia y sosa. Gobley y Riegel encontraron además azufre.

ADULT. Se le mezclan aceites vegetales y de otros pescados. Hasta ahora no hay un medio seguro de reconocer su pureza. Se puede recurrir á los caracteres organolépticos y al peso específico.

Medios químicos se han propuesto varios para descubrir los aceites vegetales; se ha indicado que se puede conseguir atendiendo á la elevacion de temperatura que produce la mezcla de 50 gramos de aceite de bacalao con 10 centímetros cúbicos de ácido sulfúrico concentrado, que es de 103°; siendo muy inferiores las que con esa cantidad de ácido manifiestan los aceites vegetales, excepto el de linaza, que la hace elevar á 133°. Para averiguar si contiene aceite de otros pescados, segun Bondard, se puede conseguir por medio del ácido nítrico monohidratado, cuyo contacto hace que el aceite puro tome un bello color de rosa que no se produce en presencia del aceite de otros pescados.

Cailletet emplea el reactivo siguiente:

Acido fosfórico á 45°	12
„ sulfúrico á 66°	7
„ nítrico á 40°	19

Se echan en un frasco de vidrio 5 centímetros cúbicos del aceite que se quiera ensayar y 1 centímetro cúbico del reactivo. Se agita la mezcla durante algunos segundos, se le añaden 5 centímetros cúbicos de bencina y se deja reposar la mezcla por media hora. En el acto de la agitacion el aceite de hígado de bacalao (excepto el moreno) toma un tinte rojo y al cabo de media hora se colora definitivamente en amarillo. Los otros aceites de pescado toman un color moreno.

U. M. Alterante, tónico, reconstituyente. D. Al interior, una ó dos cucharadas al dia.

ACEITE DE HÍGADO DE BACALAO FERRUGINOSO. Huile de foie de morue ferrugineuse, Franc.; *Oleum jecoris aselli ferratum.*

PREP. Benzoato férrico	1
Aceite de hígado de bacalao.	100

Tritúrese con mucho cuidado en un mortero de porcelana el benzoato, con un poco de aceite, mézclese el resto en una botella, sacúdase ésta fuertemente y colóquese en un lugar algo caliente. Obtiénese muy pronto una solucion clara, que no necesita filtrarse, con un color rojo moreno y de gusto semejante al aceite de hígado de bacalao ordinario.

Es condicion precisa para esta preparacion que el benzoato de fierro sea hecho con el ácido benzóico puro del benjuí y no con el del ácido hipúrico.

U. M. Como los del aceite de hígado de bacalao.

ACEITE DE HIGUERILLA. De Ricino, de Castor, de Palma-christi, de Catapucia mayor; Huile de ricins, Franc.; Castor oil, Ing.; *Oleum é seminibus Ricini.*

Se extrae de las semillas de la higuerilla, *Ricinus comunis*, L. Estas segun la análisis, contienen hasta 46 por 100 de aceite; pero por los medios industriales se obtiene el 30 ó 40 por 100. El comercio lo suministra de varias clases y procedencias; mas para los usos médicos, debiendo ser puro y reciente, convendria que el farmacéutico lo preparase.

C. FÍSIC. y Q. Bien preparado, es incoloro, trasparente, muy viscoso, de olor y sabor débiles, pero desagradables. Se congela á — 18° en masa trasparente; su densidad á+15° es de 0,961; marca 34° en el alcohómetro de Gay-Lussac. No es secante y adquiere mucha acritud por el contacto del aire. El alcohol á 30° disuelve los $^3/_5$ de su peso; el de 95° y el absoluto, lo disuelven en todas proporciones. Su composicion química inmediata es dudosa aún. Se cree que es un glicérido formado en su mayor parte de ricinolina y el resto de palmitina, estearina, y colesterina. Cuando se saponifica y se descompone el jabon por un ácido, se obtiene un líquido oleoso que es el ácido ricinólico

y una corta cantidad de materia sólida ácida, que se infiere estar formada de los ácidos esteárico y palmítico. Saalmuller dice que contiene el aceite de ricino otro ácido sólido que denomina ricinolóico, y Tusson lo atribuye un principio azoado que considera como un alcaloide.

Sometido el aceite de ricino á la accion del calórico en un aparato destilatorio, da varios productos, entre los cuales se encuentran ácidos ricínico, eleódico y enantílico; enantol ó aldeida enantílica. El ácido nítrico lo trasforma en ácido subérico, el nitroso en un principio que se llamó primero palmitina y despues ricinelaidina.

La potasa lo saponifica rápidamente en frio; á una temperatura elevada lo resuelve en alcohol caprílico y en ácido sebásico. El amononiaco le convierte en ricinolamida.

PREP. Elíjanse los ricinos recientes; háganse pasar por entre dos cilindros colocados á tal distancia uno de otro que sólo les rompan la cubierta testácea, cuyos restos se les separarán por medio de un harnero. Muélanse luego los ricinos en un molino, échese la masa en sacos de tela bastante resistente, aprénsese gradualmente para que no se rompan los sacos; desmenúcese el bagazo y vuélvase á aprensar; reúnanse los dos productos y filtrense por papel en un embudo que pueda calentarse. Industrialmente se clarifica el aceite de ricino hirviéndolo con agua para disolver el mucílago y coagular la albumina que contiene.

ADULT. El aceite de ricino puede ser falsificado con otros aceites grasos; pero la propiedad que tiene y hemos indicado de ser muy soluble en el alcohol, sirve para descubrir hasta 1 por 100 de otro aceite.

Lo distingue tambien su poder óptico; desvia la luz polarizada cerca de 10° á la derecha; los otros aceites son inactivos.

U. El aceite de ricino sólo ha tenido hasta ahora el uso médico. La higuerilla abunda en la República; puede extraerse dicho aceite en abundancia y bastante barato para poderlo aplicar á otros usos. Hemos dicho que á una temperatura elevada la potasa lo resuelve en ácido sebásico y alcohol caprílico: estas dos sustancias pueden dedicarse á usos industriales importantes: el 1º por su elevado punto de fusion que es de 127°, puede ser útil en la industria de las bujías mezclándole otros cuerpos grasos más fusibles; el 2º por la hermosa llama que produce al quemarse, por la ventaja que ofrece de no arder inmediatamente al contacto de cuerpos inflamados, y no producir mal olor durante su combustion, puede dedicarse tambien al alumbrado. Además, siendo un buen disolvente de las resinas, puede servir para fabricar barnices.

U. M. Purgante, de 10 á 60 gram. Debe usarse el recientemente preparado.

ACEITE DE HIPERICON COMPUESTO. Aceite de Matiolo, de escorpiones compuesto, de San Aparicio; *Oleum Hyperici compositum.*

Extremidades floridas de hipericon.	250
Extremidades floridas de manzan^a.	250
Raíz de aristoloquia mexicana	30
Liquidámbar	120
Esencia de canela	8
Esencia de allincema	8
Aceite de ajonjolí	3000

Se machacan las flores y la raíz, se hacen digerir con el liquidámbar y el aceite en B. M. por cuatro horas en vasija cubierta, se cuela exprimiendo el resíduo, se filtra el producto y se le mezclan las esencias.

U. M. Como estimulante al exterior.

ACEITE DE HUEVOS. Huile d'œufs, Franc.; Oil of eggs, Ing.; *Oleum é vitellis Ovorum.*

Este aceite se extrae de las yemas de huevos de gallina (*Ova gallinacea*).

C. FÍSIC. y Q. A la temperatura ordinaria este aceite se presenta dividido en dos partes, la una sólida y la otra líquida; ésta ocupa la parte superior de la vasija que lo contiene: su color es de un hermoso amarillo subido, tiene olor suave y el sabor agradable de la yema de huevo; su densidad es menor que la del agua. La parte líquida comienza á solidificarse entre + 8° ó + 10°.

Es insoluble en el agua y en el alcohol, soluble en el éter, en el cloroformo, en el sulfuro de carbono y en la bencina; absorbe fácilmente el oxígeno del aire, se enrancia y pierde el color. Está compuesto de oleina, margarina, un poco de colesterina y materia colorante amarilla.

PREP. Se hace calentar en B. M. en una cápsula de porcelana, agitando con frecuencia, la cantidad que se quiera de yemas de huevos, y cuando al tomar una pequeña parte entre los dedos y oprimirla salga con facilidad el aceite, póngase en un saco de brin y aprénsese entre placas de fierro calientes. Se filtra aún caliente el aceite obtenido y se guarda en pomitos bien tapados.

Se le sustituye de ordinario con la preparacion siguiente:

Yemas de huevo	64
Aceite de ajonjolí	2000

En una vasija estañada muy limpia, caliéntense las yemas, como se ha dicho ántes; agréguese el aceite, agítese, continúese el calor por algun tiempo, aprénsese como el anterior, déjese asentar bien y decántese ó filtrese.

U. M. Como emoliente, poco usado y sólo al exterior.

ACEITE DE MANZANILLA COMUN. *Oleum de floribus Matricariæ chamomillæ.*

Flores secas y nuevas de manzanilla	100
Aceite de ajonjolí	1000

Háganse digerir por dos horas en B. M. y en vasija tapada agitando con frecuencia, cuélese con expresion y filtrese.

Prepáranse de la misma manera los *aceites de Hipericon ó Benedicto*, el de *alholvas* y

el de *pétalos de rosas ó Rosado:* con malvas se puede teñir ésto de verde.

U. M. Como estimulante en fricciones.

ACEITE DE SÁNDALO COMPUESTO. Bálsamo magistral de Zúñiga; *Oleum Santali compositum.*

Aceite de hipericon	500
Trementina comun	120
Liquidámbar	60
Rosina sangre de drago	15
Sándalo rojo en polvo	15
Aceite volátil de clavo	2

Disuélvanse en el aceite la trementina y el liquidámbar, enélese la solucion, mézclensele los polvos y el aceite volátil.

U. M. Como estimulante al exterior.

ACEITES VOLÁTILES, etéreos, destilados, esenciales, oleolatos, esencias; Huiles volatiles, Franc.; Volatile oils, Ing.; *Olea volatilia seu essentialia.*

Productos inmediatos contenidos en los utrículos ó vasos propios de las plantas, ó en celdillas especiales, ó formados por la accion del agua sobre algunas sustancias que éstas contienen; ordinariamente líquidos, á veces concretos, muy expansibles, más ligeros que el agua y muy móviles; rara vez espesos y más pesados que ella; de olor casi siempre vivo, penetrante, más ó ménos agradable; de sabor acre, quemante y algunas veces cáustico; se inflaman al aproximarles un cuerpo en ignicion y arden con una flama fuliginosa. Manchan el papel como las materias grasas, pero la mancha desaparece al cabo de algun tiempo.

Dióseles el nombre de esencias, de aceites esenciales, en una época en que se creia que por sí solos constituian la existencia ó la esencia de los vegetales; recibieron tambien los de aceites etéreos, de espíritus, de quintas esencias, por su ligereza, su inflamabilidad, ó por el modo de extraerlos.

Muchísimas son las plantas que los producen; entre las más notables, conviene mencionar las de las familias de las Coníferas, Aurantiáceas, Labiadas, Compuestas, Ombelíferas, Laurineas, Rutáceas, Rosáceas, y Crucíferas.

Casi todas las partes de las plantas aromáticas pueden producirlos, pero con más abundancia los frutos, las flores y las hojas.

C. Físic. y Q. Los colores que presentan, son muy variados; unos son incoloros, como los de rosa, de trementina, de romero, de hinojo, de eneldo y de clavo, recientemente preparados; otros en mayor número, son amarillos, como los de azafran, de jengibre, de canela, de limon, de mirto y de mejorana; los de perejil, de ajenjo mayor y de enebas, son de un verde más ó ménos intenso; el de manzanilla es algunas veces azul, otras verde; el de milifolio de un verde azulado; el de gálbano, primero azul, enrojece con el tiempo. Segun Piesse, el color de estos aceites seria debido á una sustancia particular, la *azulena ó azulina*, cuya separacion podria efectuarse por muchas destilaciones fraccionadas; lo que indica que el principio colorante es extraño á la materia oleosa.

La densidad de los aceites volátiles es poco diferente de la del agua, ya inferior, como se ha dicho, y es lo más frecuente, ya ligeramente superior, como se nota en los de canela, de clavo, de sasafras y de almendras amargas; está comprendida entre 0,759 y 1,096. Casi todos tienen accion sobre la luz polarizada; son raros los inactivos.

Su punto de ebullicion varía de 140 á 240°; esta variacion en límites tan extensos manifiesta lo heterogéneo de su composicion. Son poco solubles en el agua, pero lo comunican su olor cuando se hace destilar con las plantas que los contienen; combínanse con ella algunas, principalmente en el acto de la destilacion, y forman compuestos definidos que llevan el nombre de *hidratos de esencia.* Disuélvense muy bien en el alcohol, el éter, el sulfuro de carbono, el cloroformo, los carburos de hidrógeno, en el ácido acético y algunos otros ácidos. Ellos disuelven los cuerpos grasos, las resinas, el azufre, el fósforo, etc.; reducen varias sales metálicas. Absorben con facilidad el oxígeno del aire, desprenden algunos ácidos carbónico, se espesan, llegan á convertirse en sustancias resinosas y algunos en ácidos: tal es el orígen del ácido cinámico en la esencia de canela, del benzóico en la de almendras amargas y del cumínico en la de cominos. El ácido nítrico los oxida con tal violencia que puede llegar á inflamarlos. El ácido sulfúrico, el clorhídrico y el amoniaco, se combinan con muchos de ellos. El cloro y el bromo los atacan enérgicamente formando con algunos ácidos clorhídrico y bromhídrico y con otros productos de sustitucion. La reaccion del yodo es tan violenta con algunos, que produce una explosion.

La diversidad de principios que los constituyen, dificulta mucho una clasificacion satisfactoria: muchos de ellos son mezclas de varios aceites esenciales, con frecuencia hidrocarburos líquidos, teniendo en solucion principios oxigenados, de ordinario sólidos, que permanecen disueltos ó se separan segun sube ó baja la temperatura; los líquidos se han distinguido con el nombre de *eleóptenos* y los sólidos con el de *estearóptenos.* Estos se solidifican á diversas temperaturas: el de la esencia de rosas permanece cristalizado á la de + 15° y se funde hasta la de 25°; los de otras esencias, próximamente á 0°, y los del mayor número de ellas á — 20 ó 25°.

Dividíanse ántes los aceites volátiles segun su composicion elemental en tres series: 1ª Hidrocarbonados, como los de las Coníferas, Aurantiáceas, etc.; 2ª Oxigenados, como los de las Ombelíferas, las Compuestas, etc.; 3ª Sulfurados, como los de las Crucíferas. Tal clasificacion es considerada actualmente arbitraria, porque los aceites volátiles son mezclas en diferentes proporciones de varios principios de composicion bien definida: unos son carburos de hidrógeno, como

el toribenteno, el borneno y el timeno; otros, alcoholes como el alcanfor de Borneo y el mental, principio cristalizable de la esencia de menta; otros, fenoles como el timol de la de tomillo y el eugenol de la de clavo; algunos, aldeidas como el de almendras amargas y el alcanfor del Japon.

PREP. Obtiénense por destilacion, por expresion, por síntesis ó por medio de algunos disolventes.

La mayor parte se preparan por destilacion, usando con ligeras modificaciones del método seguido en la preparacion de los hidrolatos, tomando las mismas precauciones, empleando plantas frescas, menor cantidad de agua, y sirviéndose de ésta para nuevas destilaciones, despues de separarlo la esencia. Para recibir el producto de la destilacion hácese uso de un instrumento particular que lleva el nombre de recipiente florentino, por cuyo medio se separan las esencias del agua, tanto las más ligeras que ella, como las más pesadas. A este recipiente, bastante conocido, segun el parecer de algunos prácticos conviene hacerle algunas modificaciones. M. Amblard le introduce un tubo de 15 á 20 milímetros de diámetro, aguzado en su extremidad inferior. La esencia se acumula en el tubo; sácase este, tapándole con el dedo el orificio superior; así queda convertido en una pipeta; déjase escurrir el agua, y la esencia queda sola en el tubo. Desmarets, para favorecer la separacion de los dos líquidos, en lugar del recipiente florentino usa una probeta que además del tubo lateral de éste, por donde sale el agua, lleva un embudo, cuyo tubo dos veces acodado, vierte la esencia en la superficie del agua. Mero añado á este aparato un tubo ligeramente encorvado, situado hácia la parte superior de la probeta, á muy poca distancia del orificio del tubo del embudo, por donde, estando bien arreglados los niveles de los dos tubos, escurre la esencia y puede recibirse directamente en un frasco. El recipiente así modificado sólo sirve para recoger las esencias más ligeras que el agua; las más pesadas se reciben en una probeta en la que entra un embudo, cuyo tubo penetra hasta el fondo, y tiene además, hácia la parte superior, un tubo algo encorvado por donde sale el agua.

El método por expresion, sólo puede aplicarse cuando el aceite volátil está acumulado en gran cantidad en los utrículos de algunos órganos de las plantas, como se observa en el pericarpio de los frutos de las hesperídeas, y en el clavo de especia.

Practícase la extraccion de la esencia contenida en el pericarpio de los frutos de las hesperídeas raspándoles la parte colorida, metiendo las raspaduras en un saco de crin, y aprensándolas inmediatamente. El líquido que se obtiene por el reposo, se divide en dos capas; sepárase la superior que es del aceite volátil, por medio de una pipeta, y filtrase por papel ó algodon cardado. Los productos que se logran de esta manera, aunque de perfume más suave y agradable, son ménos puros que los obtenidos por destilacion. Tienen mucho color, manchan los géneros, no se disuelven bien en el alcohol y dejan depositar continuamente las materias fijas que tienen disueltas.

Los perfumes de algunas flores que varios químicos aseguran ser diferentes de los aceites esenciales, tales como los de azucena, de jazmin, de tuberosa, de violeta, etc., siendo alterables por la destilacion y existiendo en pequeñísimas cantidades, hay que valerse para extraerlos de algun aceite fijo, segun el método usado por los perfumistas, ó de otros cuerpos capaces tambien de disolverlos, como el éter sulfúrico ó el de petróleo, ó el sulfuro de carbono ó la glicerina. Ejecútase la operacion colocando las flores en un aparato de lixiviacion vertiendo sobre ellos el disolvento, hasta cubrirlas; á los 10 ó 15 minutos déjase escurrir el vehículo y añádase nueva cantidad de él para agotar bien las flores. Por la destilacion ó la evaporacion del vehículo, ó tratando con el éter y dejando evaporar éste, si se ha empleado la glicerina se obtiene el perfume bajo la forma de una materia butírica diversamente colorida que extendida despues en capas delgadas y calentada un poco, pierde enteramente el resto del vehículo y se seca. Esta materia reproduce en toda su pureza é intensidad el aroma de la flor.

Abierto por Berthelot el campo de las investigaciones sintéticas, hánse emprendido muchos trabajos para formar cuerpos naturales combinando sus elementos, en las circunstancias propicias, y en las proporciones convenientes.

El problema de fabricar esencias artificiales parece resuelto, á lo ménos para los que constan de principios definidos y cuyas funciones químicas son bien conocidas. Entre las que han sido obtenidas por síntesis, mencionarémos las de ulmaria ó aldeida salicílica; la de gaulteria ó éter metilsalicílico; la de mostaza ó éter alilsulfocianhídrico, producidas: la 1ª oxidando la salicina por medio del bicromato de potasio y el ácido sulfúrico; la 2ª por uno de los medios empleados para preparar los éteres, tratando una mezcla de alcohol metílico y de salicilato de potasa por el ácido sulfúrico; la 3ª por la reaccion del sulfocianuro de potasio y el éter alilyodhídrico ó propileno yodado. A estos productos hay que agregar los que en la industria llaman esencias artificiales ó perfumes químicos y sirven á los confiteros y licoristas para imitar el perfume de algunas frutas y para encubrir el mal gusto de licores de mala calidad. Tales perfumes son éteres, derivados de la combinacion de los ácidos grasos con el alcohol etílico ó sus homólogos, como los que segun Hoffmann se encuentran en las frutas. Lo que se llama esencia de piña es el éter butírico; éste, mezclado en ciertas proporciones con el etílico y amílico, semeja el olor de fresa ó de frambuesa, y recibe el nombre de esencia de es-

tas frutas; el éter pelargónico es la esencia de membrillo; el valeramílico, la de manzanas; el amilacético la de peras, etc.

Los aceites volátiles, como la mayor parte de los productos que suministra el comercio, están sujetos á varias adulteraciones: unos contienen alcohol ó algun aceite fijo; otros esencia de trementina; tambien se hacen mezclas de los que tienen entre sí alguna semejanza. Cuando la cantidad de alcohol es considerable, el medio más sencillo de descubrirlo consiste en sacudir la esencia con agua en un tubo graduado; el agua se separa unida con el alcohol, y la esencia disminuirá de volúmen proporcionalmente segun la cantidad de alcohol que haya tenido. Para descubrir pequeñas cantidades de alcohol propone Borsarelli introducir la esencia en un pequeño tubo, añadirle un pequeño fragmento de cloruro de calcio y calentarla algunos minutos; si el cloruro se disuelve ó se pone blando indica la presencia del alcohol. Los aceites grasos se reconocen con facilidad por la mancha persistente que dejan sobre el papel.

Las mezclas de ciertas esencias entre sí, es difícil reconocerlas. La de trementina puede descubrirse por su olor fuerte y persistente echando algunas gotas en la palma de la mano y frotando rápidamente.

Los caracteres del órden químico se indicarán en los artículos especiales que dedicarémos á las esencias usadas en farmacia.

U. M. Los aceites volátiles administrados al interior, á pequeñas dósis, obran como antiespasmódicos; á dósis elevadas son irritantes enérgicos que pueden dar lugar á accidentes graves; sus emanaciones son peligrosas. Al exterior, algunos obran como excitantes y rubefacientes enérgicos.

ACEITE VOLÁTIL DE ALMENDRAS AMARGAS. Esencia de almendras amargas, hidruro de benzóilo, aldeida benzóica; Huile volatile d'amandes amères, Franc.; Oil of biter almonds, Ing.; *Oleum volatile Amygdalarum amarum.*

C. FÍSIC. y Q. Puro es fluido, incoloro, muy refringente; por la accion del aire se espesa un poco, toma un color amarillo moreno y deja depositar ácido benzóico. Su olor es agradable y su sabor quemante. Su densidad es de 1,043. Hierve á 180° bajo la presion de 0,76. No ejerce accion notable sobre la luz polarizada. Es soluble en 30 partes de agua y en todas proporciones en el alcohol y el éter. Disuelve la santalina y lentamente el yodo con ligera reaccion. Con el ácido sulfúrico da una solucion limpia, de color pardusco, que se decolora casi enteramente si se le agrega alcohol. Esta esencia es un compuesto químico bien definido; hásele dado propiamente el nombre de aldeida benzóica.

PREP. Como la de mostaza.

ADULT. Mézclanle alcohol ó nitrobencina. Reconócese la presencia del alcohol por los medios indicados en las generalidades.

Para descubrir la nitrobencina, pónense en un frasco esmerilado 5c. c. de esencia y de 35 á 40 de solucion de bisulfito de sosa de una densidad á lo ménos de 1,225. Agítese bien la mezcla, añádase el agua para completar 50c. c., introdúzcase en una probeta graduada y mídase el volúmen de la nitrobencina que se reune en la superficie. Por este medio consíguese poner en evidencia hasta 1 ó 2 centésimos de nitrobencina. Si hay necesidad de identificar ésta, caliéntense ligeramente algunas gotas en un tubo con un poco de ácido acético á 8° y limaduras de fierro; recójase una pequeña cantidad del líquido que destile y neutralícese con cal hidratada, póngase luego en contacto con solucion de hipoclorito de cal, y aparecerá un hermoso color violáceo característico de la anilina formada por reduccion de la nitrobencina ó esencia de mirbana.

ACEITE VOLÁTIL DE ANIS. Esencia de anis; Huile volatil d'anis, Franc.; Oil of anise, Ing.; *Oleum volatile Pimpinellæ anisi.*

C. FÍSIC. y Q. Es líquido á la temperatura de 22°, se solidifica á + 10 y permanece en este estado hasta + 17°. Por una larga exposicion al aire pierde esta propiedad. Reciente es incoloro; mas con el tiempo se pone amarilloso y algo espeso. Su olor es agradable y su sabor, primero algo azucarado, y despues quemante. Su densidad, que es de 0,97 á 1, aumenta si se añeja, hasta llegar á la de 1,075.

Disuélvese en dos y media partes de alcohol á 85°, en todas proporciones en el absoluto, en el éter y en los aceites grasos. No disuelve la fucsina en frio, pero la reduce al calor. Su reaccion es neutra con el papel de tornasol. Su poder rotatorio es nulo. La reaccion que produce con el yodo es poco sensible; solamente se nota ligera elevacion de temperatura. El ácido sulfúrico produce con él un líquido compuesto de dos partes: una espesa, de color rojo oscuro, casi negro; la otra fluida y clara. Si se agita con alcohol, la parte espesa se adhiere al vaso y queda de color subido; la parte fluida queda clara y con poco color. Está formado por un carburo de hidrógeno isomérico de la esencia de trementina y por un cuerpo oxigenado que se nombra *anetol.*

Las esencias de *anis estrellado* y *de hinojo* tienen la misma composicion química que la de anis.

PREP. Como la de toronjil.

ADULT. Suelen mezclarle alcohol, jabon ó gelatina; el alcohol puede descubrirse por los medios indicados en las generalidades; las otras sustancias tratando la esencia por el agua, que filtrada, si hay jabon formará mucha espuma por la agitacion y precipitará abundantemente por las sales de cal; y si hubiere gelatina será precipitada por el tanino.

ACEITE VOLATIL DE BERGAMOTA. Esencia de bergamota; Essence de bergamote, Franc.; Oil of bergamot, Ing.; *Oleum volatile corticis Citri bergamii.*

C. FÍSIC. y Q. Muy fluido, de color amarillo bajo, algunas veces verde ó moreno, pri-

mero turbio, se clarifica con el tiempo dejando depositar lentamente una materia cristalizable en agujas incoloras, nombrada bergápteno. Tiene un olor muy grato y particular. La densidad es de 0,87 ó de 0,88. Su reaccion es ligeramente ácida y su poder rotatorio de 14,25 hácia la derecha. Hierve á 183° á la presion de 0,76. Detona con el yodo produciendo gran elevacion de temperatura y vapores violados; esta reaccion es más marcada que con las otras esencias de hesperídeas. No disuelve la santalina, tampoco la fucsina en frio, pero la reduce en caliente. Se disuelve en medio volúmen de alcohol á 85°. Disuélvese tambien en una lejía alcalina, y esto lo distingue de las esencias de naranja y de limon. Parece compuesto de un carburo de hidrógeno isomérico de la esencia de trementina y de un aceite oxigenado poco estudiado que puede considerarse como un hidrato de un carburo de hidrógeno.

Prep. Obtiénese por los mismos medios que la esencia de limon.

Adult. Consisten en alcohol, aceites fijos, esencia de trementina, y las de auranciáceas. La existencia de las tres primeras sustancias puede inquirirse del modo indicado en las generalidades. La solucion clara que da con la potasa cáustica, lo distingue de las esencias de las otras hesperídeas.

ACEITE VOLÁTIL DE CANELA. Esencia de canela de Ceilan; Essence de cannelle de Ceylan, Franc.; Oil of cinnamon, Ing.; *Oleum volatile corticis Cinnamomi Zeilanici.*

C. físic. y q. Muy refringente, de color amarillo de oro y enrojeciendo con el tiempo. De olor muy agradable y sabor dulce y cálido. Es algo espeso, y su densidad varía de 1,006 á 1,044. Se solidifica á 0°; hierve á 220 ó 225°, alterándose en parte. Es soluble en el alcohol ordinario. Su poder rotatorio y su accion sobre el papel de tornasol son nulos. Produce con el yodo una reaccion poco viva, pero una elevacion de temperatura considerable. Es compuesto en su mayor parte de aldehida cinámica y de un carburo de hidrógeno poco estudiado todavía. Los agentes oxidantes y aun el simple contacto del aire lo convierten en ácido cinámico.

Prep. Como la de linaloe.

Adult. En el comercio se sustituye con la esencia de *canela de China*, de idéntica composicion química, lo que dificulta mucho caracterizarlas. Puede distinguirse no obstante, por el olor: la de canela de China tiene un olor de chinche bastante marcado.

Tambien le mezclan esencia de clavo. Esta se descubre, segun Ulcæ, por los vapores irritantes que produce y que provocan la tos calentando algunas gotas en un vidrio de reloj; con el ácido nítrico humeante se hincha y se trasforma en un líquido moreno; se convierte en masa al contacto de una lejía concentrada de potasa; algunas gotas de solucion de percloruro de fierro le hacen tomar un color intermediario entre el moreno y el verde, miéntras que la esencia pura de canela toma una coloracion morena, y la de clavo sola, color verde ó azul segun que es añeja ó reciente.

ACEITE VOLÁTIL DE CAYEPUT. Huile de cajeput, Franc.; Cajeput oil, Ing.; *Oleum volatile Melaleucæ cajuputi.*

Este aceite se obtiene en las Molucas, destilando con agua las hojas y yemas del *Melaleuca minor*, de la familia de las Mirtáceas. Es muy fluido, claro, de color verdoso, muy volátil, de olor muy fuerte de alcanfor y cardamomo á la vez, de sabor caliente seguido de una sensacion de frialdad: sus vapores irritan fuertemente las conjuntivas. Su peso específico es de 0,914, hierve á 175°, es muy soluble en el alcohol y arde sin dejar resíduo.

Este producto se falsifica con la esencia de romero destilada con alcanfor y cardamomo, ó mezclándole esencia de trementina. La esencia verdadera al quemarse no deja resíduo; si tiene la de trementina es ménos soluble en el alcohol; si su color es debido al cobre, dejará algun resíduo al quemarse, y éste, disuelto por el ácido nítrico y tratado por el amoniaco, dará un color azul.

U. m. Antiespasmódico. D. Al interior, de 4 á 8 gotas.

ACEITE VOLÁTIL DE CLAVO. Esencia de clavo; Essence de girofle, Franc.; Oil of cloves, Ing.; *Oleum volatile Caryophyli aromatici.*

C. físic. y q. Muy fluido, incoloro cuando es nuevo, adquiere pasado algun tiempo un color rojo moreno. Tiene un olor muy fuerte, sabor acre, quemante y aun cáustico. Deja depositar lentamente una sustancia cristalina, oxigenada, de composicion idéntica á la del alcanfor de las Lauríneas. Permanece líquido á — 25°. Su densidad es de 1,04 ó de 1,06. Desvia hácia la izquierda la luz polarizada. Es la ménos volátil de las esencias. Manifiesta reaccion ligeramente ácida. Se disuelve en el alcohol, en el éter, y en los aceites grasos. Disuelve rápida y completamente la santalina; tambien la fucsina, en frio, y no la reduce por el calor. Su reaccion con el yodo es poco notable; pero la del ácido nítrico concentrado es tan enérgica que ocasiona la inflamacion de la esencia. El ácido sulfúrico la colora en azul subido. Con la potasa pierde el olor y se combina á ella parcialmente. Considérase como una mezcla de un hidrocarburo y de eugenol ó ácido eugénico. Aquel es isomérico de la esencia de trementina, su densidad es de 0,918, hierve á cerca de 142°, bajo la presion de 0,76, y es el que pasa primero en la destilacion de la esencia. El ácido eugénico es isomérico del cumínico. Su densidad es de 1,07 y su punto de ebullicion á cerca de 252°.

Prep. Como la de linaloe.

Adult. Las que se hacen con alcohol ó los aceites fijos, se pueden descubrir como se ha dicho en las generalidades. La del ácido fénico, segun Flückiger, agitando 2 gramos de la esencia sospechosa con 50 veces su volúmen de agua caliente, dejando enfriar la mezcla y decantando el agua que se separa:

hácese concentrar ésta á un calor suave, y en algunos centímetros cúbicos de ella, mezclados con una gota de amoniaco, déjase caer en la superficie una pequeña cantidad de hipoclorito de cal; el licor agitado muchas veces, tomará un color verde y pasará lentamente al azul, que permanecerá muchos dias aunque la cantidad de ácido fénico sólo sea de algunos centésimos.

ACEITE VOLÁTIL DE EUCALIPTO. Esencia de eucalipto; Essence d'eucalyptus, Franc.; *Oleum volatile Eucalypti globuli.*

C. físic. y q. Líquido, muy fluido, color ligeramente amarillo, olor fuerte, parecido al del alcanfor y la alhucema. A la temperatura de 170° hierve y destila cerca de la mitad; hasta la de 180 ó 190° la mayor parte de la restante, y á 200° el último resto. Hay realmente en esta esencia tres principios de volatilidad diferente; pero el que ha sido particularmente estudiado por Cloëz es el más volátil, que denominó *Eucaliptol.*

Esta esencia es líquida, muy móvil, incolora, de sabor fresco y agradable; su olor, diluida en el alcohol, recuerda el perfume de la rosa. Su densidad á 8° de temperatura es de 0,905; desvia 10,42 á la derecha la luz polarizada. Permanece líquida á un frio de — 18°. Es poco soluble en el agua, y mucho en el alcohol y en el éter. Su reaccion con el yodo es poco notable. No disuelve la fucsina en frio. El ácido nítrico la ataca lentamente, y poco á poco la trasforma en un ácido incristalizable análogo al canfórico. Al contacto del ácido sulfúrico, produce elevacion de temperatura y una solucion turbia, de color rojo moreno, que por la adicion de alcohol toma un color gris rosado ó de flor de durazno, y queda turbia aun calentándola. Destilada con ácido fosfórico anhidro, da dos carburos de hidrógeno: el eucaliptene y el eucaliptoleno. Pertenece á la serie química del alcanfor, del cual es homólogo.

Prep. Como la de toronjil.

Adult. Falsifícanla con alcohol, aceites fijos, esencias de trementina ó de copaiba. El alcohol y los aceites fijos se descubren por los medios indicados en las generalidades; además, la fucsina colora la esencia que tiene alcohol. La esencia de trementina por la viva reaccion, la leve explosion y los vapores violetas que produce con el yodo. La de copaiba por la reaccion con el yodo semejante á la de la anterior; por su elevado punto de ebullicion que siendo de 260° aumentaria el de la mezcla. Además, no se disolveria 1c. c. en 1c. c. 6 de alcohol á 75° como se disuelve de esencia pura.

ACEITE VOLÁTIL DE FLOR DE NARANJO. Esencia de azahar, de flor de naranjo, néroli; Essence de fleur d'oranger, Franc.; Oil of orange flowers, Ing.; *Oleum volatile florum Aurantii.*

Casi incoloro cuando es nuevo, toma rápidamente un color amarillo y despues amarillo rojo. Su olor es bastante grato, pero algo diferente del de la flor. Desvia 10,25 á la derecha la luz polarizada. Su densidad varía de 0,870 á 0,878. Su reaccion es neutra. Disuelve en frio la fucsina y no la reduce por el calor. Detona con el yodo. Es compuesto de dos aceites volátiles; uno soluble en el agua, que tiene el perfume de la flor y lo comunica al hidrolato ó agua de azahar, y que enrojece por el ácido sulfúrico, y otro insoluble que constituye la mayor parte de la esencia de azahar ó néroli del comercio.

Da á la análisis un carburo de hidrógeno que hierve á 173° y un principio oxigenado cuya solucion alcohólica es fluorecente. Deja depositar un estearópteno cristalizable, insoluble en el agua, difícilmente soluble en el alcohol y fácilmente en el éter, designado con el nombre de *aurado.*

Prep. Como la de toronjil.

Adult. Suelen mezclarle la esencia de pequeñas naranjas amargas (petits grains, Franc.), las de hojas de naranjo ó de limon, que en la nomenclatura comercial son sinónimas. Reconócese la mezcla, vertiendo algunas gotas de la que se recela, sobre un trocito de azúcar; si ésta resulta amarga indica la presencia de alguna de las esencias mencionadas.

ACEITE VOLÁTIL DE LIMON. Esencia de limon; Essence de citron, Franc.; Oil of lemon, Ing.; *Oleum volatile corticis Citri limoni.*

C. físic. y q. Obtenido por expresion, es fluido, de color amarillo, algo turbio, porque contiene agua y algunos principios fijos que deja depositar con el tiempo. Su olor es muy suave y agradable. A — 20° de temperatura se separa de él un estearópteno en cristales incoloros. Extraido por destilacion es incoloro, muy fluido y de olor ménos suave. Su densidad es de 0,849. Su poder rotatorio es de 72,5 á 80,5 hácia la derecha. Hierve entre 160 ó 175°, á la presion de 0,76. Es soluble en todas proporciones, en el alcohol anhidro, en el éter y los aceites. Segun Blanchet y Sell, esta esencia seria una mezcla de dos aceites isoméricos, *el citreno* y *el citroleno:* el 1º que hierve á 165° y el 2º á 175°.

La reaccion de esta esencia con el yodo es dudosa: segun algunos autores produce una explosion al contacto de este metaloide, y segun otros, este fenómeno no tiene lugar si la esencia es pura.

El ácido nítrico la descompone con desprendimiento de vapores; el clorhídrico forma con ella dos alcanfores, uno sólido y otro líquido.

Prep. Se practica separando por medio de una raspadera fina el epicarpio del fruto y apretando las raspaduras en un saco de brin. Recíbese el líquido que escurre en un vaso cilíndrico y alargado, donde se divide en dos partes: la superior, formada por la esencia, sustráese por medio de una pipeta, y filtrándola si es necesario, se guarda en frascos bien tapados al abrigo de la luz.

De idéntico modo se preparan las esencias de las cortezas *de naranja, de cidra y de bergamota,* que tambien pueden obtenerse

por destilacion como queda dicho en la preparacion de la de toronjil.

ADULT. En el comercio le mezclan alcohol, esencia de trementina ó de naranja. El alcohol puede descubrirse por los medios indicados en las generalidades; las esencias por su olor especial, frotando algunas gotas de la que se sospecha, en la palma de la mano.

ACEITE VOLÁTIL DE LINALOE. Esencia de linaloe. *Oleum volatile Amyridis linaloes.*

PREP. Virutas menudas de madera de linaloe 5000
Agua 20000

Háganso macerar las virutas en el agua por dos dias, en un alambique de bastante capacidad, y destílese hasta obtener 5000 de producto. Sepárese la esencia del agua, vuélvase á echar ésta en el alambique, repítase esta operacion dos ó tres veces. Reúnanse los productos de las redestilaciones; pasadas 24 horas, sepárese el aceite volátil, reúnase al de la primera destilacion, filtrese si fuere necesario y consérvese.

Prepárense de la misma manera las esencias de *clavo*, de *canela* y de *sasafras;* pero recibiéndolas en el recipiente propio para las que son más pesadas que el agua.

ACEITE VOLÁTIL DE MENTA PIPERITA. Esencia de menta piperita; Essence de menthe poivrée, Franc.; Oil of pippermint, Ing.; *Oleum volatile Menthæ piperitæ.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido, ligeramente amarillo verdoso; á medida que envejece el color verde pasa al amarillo, y á la vez que se colora más se espesa y tiende á resinificarse. Tiene un olor fuerte, penetrante y un sabor primero caliente, aromático, y despues fresco. Su reaccion es ácida y desvia hácia la derecha el plano de polarizacion. Su densidad varía de 0,89 á 0,92. Comienza á hervir á 190°, bajo la presion de 0,76. Se disuelve en 1 ó 3 partes de alcohol á 85°, y en todas proporciones en el absoluto. Disuelve la fucsina en frio y la reduce por el calor. El yodo tiene poca accion sobre él. Agitado con solucion de bicromato de potasa, se coagula tomando un aspecto estractiforme de color rojo moreno. Al contacto del hidrato de cloral manifiesta un color rojo vivo que poco á poco se cambia en rojo cerezo. Mezclado con ¼ de su volúmen de ácido nítrico se tiñe en rojo púrpura.

Compónese de un hidrocarburo líquido poco estudiado todavía y de un principio oxigenado, sólido, llamado *mentol ó alcanfor de menta,* parte principal de la esencia y que en las de la menta de Europa se separa en masas cristalinas á — 20°; á 0, ó á 8° en algunas de América, y una que viene del Japon, formada casi enteramente de mentol. Este cuerpo destilado con ácido fosfórico da el hidrocarburo nombrado *menteno.*

PREP. Como la de toronjil.

ADULT. Le mezclan alcohol, aceites grasos, la esencia de trementina y la de copaiba. El alcohol y los aceites grasos pueden

averiguarse si existen por los medios indicados en las generalidades; la esencia de trementina soplando con la boca en un frasco lleno hasta los ⅘ de su capacidad de la esencia sospechosa. La poca cantidad de vapor de agua que se condensa en la superficie de la esencia forma con ella un hidrato que cae al fondo del frasco en gotillas semejando rosario si la esencia es pura, ó estrías nebulosas si contiene la de trementina. La de copaiba se reconoce calentando la que ha de ensayarse con ácido nítrico hasta la ebullicion; si es pura toma un color moreno castaño sin perder su fluidez; pierde ésta y se resinifica tomando un aspecto butiroso si contiene la esencia de copaiba.

ACEITE VOLÁTIL DE MOSTAZA. Esencia de mostaza, Sulfocianuro de alila, Eter alilsulfocianhídrico; Huile volatil de moutard, Fran.; Volatil oil of mustard, Ing.; *Oleum volatile sinapis.*

C. FÍSIC. y Q. Líquido, muy refringente, incoloro, recientemente preparado, con el tiempo adquiere un color cetrino. Su densidad á + 15° es de 1,01 ó 1,02. Hierve á 148° bajo la presion de 0,76. Su olor es sumamente fuerte y su sabor acre y cáustico. Es muy soluble en el alcohol y el éter, poco en el agua. Su poder rotatorio y su accion sobre el yodo son nulos. Disuelve en frio la fucsina y la reduce cuando se eleva la temperatura. Su composicion química representa el éter alilsulfocianhídrico.

PREP. Polvo de mostaza privada de su aceite graso 5000
Agua 15000

Macérese la mostaza en el agua por 24 horas, hágase destilar por medio del vapor hasta que el agua no salga lechosa. Sepárese la esencia, filtrese si es necesario y resérvese el hidrolato para una operacion ulterior. Evítese en esta preparacion el hacer uso de utensilios de cobre ó de plomo.

ADULT. Suelen mezclarle otras esencias, alcohol, sulfuro de carbono y benzina. El alcohol y la benzina disminuyen su densidad, de suerte que si se deja caer una gota en una copa de agua destilada, no cae al fondo. Si contuviese otras esencias ó sulfuro de carbono, mezclada en un tubo con 10 veces su volúmen de ácido sulfúrico concentrado, no habrá elevacion de temperatura, la solucion será clara y de color pálido si la esencia es pura.

U. M. Mezclado con aceite, se emplea al exterior como rubefaciente, pudiendo producir tambien la vesicacion, segun la proporcion en que esté.

ACEITE VOLÁTIL DE NARANJA DULCE. Esencia de naranja dulce, de Portugal; Essence d'orange, Franc.; Oil of oranges, Ing.; *Oleum volatile corticis Citri aurantii.*

C. FÍSIC. y Q. Presenta el mismo aspecto que el de limon. Su olor es agradable. Su poder rotatorio es de 82, hácia la derecha. Hierve á 180° á la presion de 0,76, y da á la destilacion dos aceites: el que destila pri-

mero tiene una densidad de 0,75 y un poder rotatorio casi doble del de la esencia; la densidad del segundo es de 0,837. Sus reacciones químicas son semejantes á las de la esencia de limon.

Conócese en el comercio con el nombre de esencia de Portugal; aunque segun Page, lo que los perfumistas usan con este nombre, es una mezcla de 90 granos de la esencia, 1 litro de alcohol á 95° y cierta cantidad de vainilla, que la meten en hielo y la filtran estando aún fria.

PREP. Como la de limon.

ADULT. Suelen mezclarlo esencia de trementina, que puede descubrirse del modo indicado en el artículo de la esencia de limon.

ACEITE VOLÁTIL DE SASAFRAS. Esencia de sasafras; Essence de sassafras, Franc.; Oil of sassafras, Ing.; *Oleum volatile sassafras.*

Se extrae de la corteza del *Sassafras officinale.* Cuando está recientemente preparado es incoloro, pero con el tiempo se pone amarillo ó rojo; su olor es agradable, y su densidad es de 1,094; con el ácido nítrico humeante se inflama con mucha facilidad; el ácido sulfúrico concentrado lo trasforma en una resina roja. Está compuesto, segun Grimaux y Ruote, de *safrena* y de *safrol.*

PREP. Se prepara lo mismo que la de clavo.

ADULT. Se falsifica comunmente con las esencias de trementina, de alhucema y de clavo; vertiendo una poca de la esencia de sasafras en el agua, se deposita en el fondo de la vasija, miéntras que la de alhucema sobrenada. Destilada con agua se deposita de la misma manera, y la de trementina queda en la superficie del líquido. Para descubrir su mezcla con la esencia de clavo, se destila con agua en la que se ha disuelto un tercio de su peso de sosa cáustica; el líquido que queda en la retorta se evapora hasta que cristalice el engenato de sosa formado, en el caso de que la esencia de sasafras haya sido mezclada con la de clavo.

ACEITE VOLATIL DE TORONJIL. Aceite esencial ó esencia de toronjil; *Oleum volatile Cedronellæ mexicanæ.*

Yerba florida de toronjil	10
Agua	30

Córtese menudamente la yerba, póngase en un B. M. de tela metálica y sumérjase en la caldera de un alambique que contendrá el agua en ebullicion; colóquese violentamente el capitel y el refrigerante, y destílese hasta que cese de pasar aceite esencial, recibiendo el producto en el recipiente florentino. Sepárese por medio de un embudo el aceite del agua, y filtrese si fuere necesario.

Prepárense de la misma manera los *Aceites volátiles de Ajenjo y de Romero; de cortezas de Naranja, de Cidra y de Lima; de frutos de hinojo y de hojas de yerbabuena.*

ÁCIDO ACÉTICO AROMATIZADO. Vinagre aromático ing.; Vinaigre aromatique anglais, Franc.; *Acidum aceticum aromaticum.*

Ácido acético cristalizable	60
Alcanfor	6
Aceite volátil de alhucema	0,05
„ „ clavo	0,20
„ „ canela	0,10

Se hacen disolver los aceites volátiles en el ácido. Está en uso poner esta preparacion en frasquitos de bolsa, conteniendo sulfato de potasa granulado. Esta mezcla se designa con el nombre de *sal vinagre.* En Inglaterra la colorean con cochinilla.

U. M. Como estimulante de la mucosa nasal, usado en inspiraciones.

AGUARDIENTE ALCANFORADO. Alcohol alcanforado comun; Eau de vie camphrée, Franc.; *Alcohol camphoratus communis.*

Alcanfor	100
Alcohol á 60°	3900

Disuélvase y filtrese.

U. M. Al exterior, se emplea como estimulante resolutivo y antiséptico.

AGUAS DESTILADAS. Hidrolatos; Eaux distillées, Franc.; Distilled waters, Ing.; *Aquæ distillatæ seu Hydrolata.*

Se da este nombre en farmacia, al agua comun privada por medio de la destilacion, de las sustancias extrañas que alteran su pureza, y á esta misma agua conteniendo en solucion las materias volátiles de las plantas que se hacen destilar con ella.

La composicion de las aguas destiladas de las plantas no es bien conocida. Todas las materias volátiles que ellas contienen y algunas que se forman con el concurso del agua, susceptibles de volatilizarse, pasan en la destilacion y complican mucho el producto. Aunque el aceite volátil sea el principio predominante en muchas de ellas, no se pueden considerar como simples soluciones de esencias. Se ha procurado imitarlas agitando agua destilada con algunas gotas del aceite esencial, pero los productos que se obtienen con este método no tienen el sabor ni el olor de las aguas destiladas con las plantas y se alteran más pronto.

Se dividen las aguas destiladas en *aromáticas* y en *inodoras.* Para la preparacion de las primeras, se prefieren las partes más aromáticas de las plantas; las raíces en las amómeas, las cortezas y frutos en las lauríneas, las flores y el epicarpio en las hesperídeas, los frutos en las umbelíferas, las extremidades floridas en las labiadas, etc. Para la preparacion de las segundas, se prefieren las partes de las plantas que manifiesten olor y sabor más marcados.

Antes de someter á la destilacion las plantas ó sus partes útiles, sepárenseles las materias extrañas ó inútiles y divídanse bien: Se reducen á virutas los leños, machácanse las raíces, cortezas y hojas; hácense macerar en el agua las materias secas y duras, por un tiempo proporcionado á la densidad de su tejido.

Empléanse las sustancias frescas ó secas; frescas las que pierden su aroma por la de-

secacion; secas las que por este motivo se les aumenta.

Todas las partes de las plantas que se han de emplear en la preparacion de las aguas destiladas, débense cosechar en la época del año en que el aroma tenga mayor intensidad.

La destilacion á fuego desnudo es la más usada para las plantas inodoras, para las que no tienen preexistente el aceite volátil, y para las partes de algunas cuyo tejido compacto impide que se desprenda la esencia: deberá hacerse de manera que no sea ni muy lenta ni muy rápida, colocando las sustancias sobre un diafragma perforado, sin comprimirlas, dejando bastante espacio en el alambique para evitar que el impulso de la ebullicion del líquido las haga pasar al serpentin. La destilacion al vapor se emplea con ventaja para las plantas de olor suave y principalmente para las flores: puede hacerse cómoda y económicamente en un alambique ordinario, con las modificaciones indicadas por Soubeiran.*

La cantidad de agua destilada que debe obtenerse de un peso dado de sustancia, varía segun su naturaleza; se admite generalmente que la planta siendo 1, el producto sea 1, con las plantas inodoras, algunas aromáticas como la rosa, la mayor parte de las labiadas y de las crucíferas; 1 ½ con el laurel cerezo; 2 con las flores de naranjo; 4 con las plantas secas ó muy aromáticas.

Las aguas destiladas contienen en general un exceso de aceite volátil que conviene separarles por medio de un filtro de papel mojado. Estas aguas, principalmente las de plantas inodoras, se alteran muy pronto; es necesario renovarlas con frecuencia y conservarlas en un lugar fresco y al abrigo de la luz, en frascos con tapones esmerilados ó en botellas de á un litro, tapadas con corchos envueltos en hojas de estaño: dichas vasijas se colocarán horizontalmente de manera que el líquido cubra al tapon.

U. M. Las aguas destiladas se administran al interior, á las dósis de 5, 10, 100 y 150 gramos en las 24 horas por cucharadas, ó medios pozuelos, endulzadas. Comunmente sirven de vehículo á las pociones, lamedores, etc.; algunas sólo pueden darse á la dósis de 5 á 60 gramos, como las aguas de laurel cerezo, de azahar, de menta y de canela. Otras veces se emplean con el objeto de aromatizar algunas preparaciones farmacéuticas.

Al exterior, las aguas destiladas simples, como la de rosa, p.c., se emplean como excipiente de colirios líquidos, para inyecciones, gargarismos, etc.

En resúmen, las aguas destiladas son vehículos de que el médico puede sacar partido en muchas circunstancias; no debe despreciarse su empleo en las medicaciones digestivas, narcóticas, estimulantes y antiespasmódicas.

AGUA ALBUMINOSA. Eau albumineuse, Franc.; *Aqua albuminosa.*

Claras de huevos	núm. 2
Agua comun	500

Bátanse las claras de huevo con una poca del agua; añádase el resto de dicho líquido y cuélese por una lanilla muy limpia.

U. M. Como emoliente y contraveneno de las sales de cobre, mercuriales y otras, usada como se ha dicho al hablar de los contravenenos de dichas sales.

AGUA ALCANFORADA. Eau camphrée, Franc.; Camphor water, Ing.; *Aqua camphorata.*

Alcanfor	10
Agua destilada	1000

Pulvericese el alcanfor por medio de un poco de alcohol, mézclese al agua, hágase macerar por cuarenta y ocho horas agitando de tiempo en tiempo, y filtrese. 100 gram. de este líquido contienen cerca de 0,33 de alcanfor.

U. M. Como vehículo de las pociones antiafrodisiacas y antiespasmódicas. D. Al interior, de 60 á 120 gram.

AGUA DE ALQUITRAN. Eau de goudron, Franc.; *Aqua picea.*

Alquitran de Noruega	5
Serrin de madera de pino	10
Agua destilada ó de lluvia	1000

Mézclese muy bien el alquitran con el serrin, macérese en el agua durante 24 horas, agitando la mezcla de tiempo en tiempo, y filtrese.

U. M. Al interior, como pectoral.

AGUA ARTICULAR. Tintura de tabaco compuesta; *Tinctura de Nicotiana composita.*

Hojas secas de tabaco	90
„ „ „ orégano	60
„ „ „ salvia	60
„ „ „ romero	60
Flores de saúco	60
„ „ alhucema	60
Pimienta negra	60
Mostaza	60
Euforbio	30
Castoreo	30
Alcohol á 60°	3000

Se machacan todas las sustancias excepto la mostaza, se hacen macerar por diez dias en el alcohol; se cuela exprimiendo fuertemente, y se filtra la tintura.

U. M. Como estimulante en fricciones.

AGUA DE AZAHAR. Agua de flores de naranjo; Eau distillée de fleur d'oranger, Franc.; Orange flowers water, Ing.; *Hydrolatum florum Citri aurantii.*

Flores frescas de naranjo	3000

Destílese al vapor en un alambique modificado segun las indicaciones de Soubeiran, hasta obtener un producto destilado de seis mil gramos.

* La modificacion á que se alude es la siguiente: De la boquilla lateral de la caldera del alambique parte un tubo de metal que entra por la parte superior del B. M., se encorva y sigue la pared interior hasta el fondo; se vuelve á encorvar y se dirige hácia el centro del baño donde termina, quedando la boca debajo del diafragma que contiene la sustancia que se ha de destilar.

AGU

U. M. Como antiespasmódica. D. Al interior, de 15 á 100 gram.

AGUA SEGUNDA DE CAL. Eau de chaux, Franc.; Lime water, Ing.; *Aqua calcica.*

Cal recientemente apagada 100

Lávese la cal con 30 ó 40 veces su peso de agua para quitarle la potasa ó la sosa que pueda contener; échense despues sobre el hidrato de cal 3000 gram. de agua de fuente; agítese con frecuencia la mezcla el primer dia, y déjese luego asentar, decantándola cuando tenga que usarse. Cada mil gramos de solucion contienen aproximativamente 1,285 de cal viva ó anhidra.

Esta agua debe conservarse bien tapada.

U. M. Como antiácida. D. Al interior, de 10 á 60 gram.

AGUA DE CAL MERCURIAL. Agua fagedénica negra; Eau phagédénique noire, Franc.; Black wash, Ing.; *Aqua phagedænica nigra.*

Mercurio dulce al vapor..... 0,50
Agua de cal 300

Mézclense.

Cuando deba emplearse para inyecciones, se añadirá una poca de goma para que el polvo mercurial quede en suspension por más tiempo.

U. M. Sólo al exterior, para lavar los chancros y úlceras fagedénicas.

AGUA DE CANELA. Eau distillée de canelle, Franc.; Cinamon water, Ing.; *Hydrolatum Cinnamomi.*

Canela de Ceilan 500
Agua comun 4000

Macháquese la canela, hágase macerar en el agua por 24 horas, y destílese á fuego moderado hasta obtener de producto dos mil gramos.

U. M. Como estimulante, en particular de las vias digestivas. D. Al interior, de 4 á 30 gramos.

AGUA CARMELITANA, del Cármen, de melisa, alcoholato de toronjil compuesto; *Alcoholatum Cedronellæ mexicanæ compositum.*

Inflorescencias de toronjil frescas.. 1000
Cortezas frescas de limon 120
" " naranja amarga. 120
Nuez moscada 90
Clavos de especia 90
Culantro 90
Canela de Ceilan..... 60
Alcohol á 80° 6000

Se cortan menudamente las cortezas y el toronjil, se machacan las demás sustancias, se deja todo en maceracion en el alcohol por dos dias y se destila en B. M. casi hasta la sequedad.

Este alcoholato lo usan en lugar del llamado *Agua de embrion ó de la vida de las mujeres.*

U. M. y D. Como estimulante al interior, de 8 á 15 gram.

AGUA CEFÁLICA. Agua de la reina de

AGU

Hungría, alcoholato de romero; Alcoolat de romarin, Franc.; *Alcoholatum Rosmarini.*

Hojas de romero frescas..... 1000
Flores de alhucema secas 500
Alcohol á 80° 3000

Háganse macerar el romero y la alhucema en el alcohol por cuatro dias y destílese en B. M. toda la parte espirituosa. Póngase el resíduo en un alambique modificado para destilar al vapor, y destílese para obtener 500 gram. de hidrolato, el cual se mezclará al alcoholato.

U. M. Al exterior, como estimulante.

AGUA CELESTE. Colirio azul, colirio celeste, de sulfato de cobre amoniacal, agua zafirina; Eau céléste, Franc.; *Collyrium cœruleum.*

Sulfato de cobre..... 1
Amoniaco líquido á 22°..... 5
Agua comun 625

Se hace disolver el sulfato de cobre en el agua y se le añade el amoniaco.

U. M. Como sustitutivo en colirio, lavatorios, etc.

AGUA DE COLONIA. Alcoholato de cidras compuesto; Eau de Cologne, Franc.; *Alcoholatum coloniense.*

Aceite volátil de lima 30
" " " limon 30
" " " naranja 15
" " " toronjil 15
" " " linaloe 15
" " " alhucema 15
" " " romero 15
" " " flor de naranjo .. 5
" " " canela de Ceilan. 5
Alcohol á 84° 3500
Alcoholato de jazmin..... 30

Se dejan en contacto los aceites volátiles con el alcohol por cuatro dias, se destila despues en B. M., casi hasta la sequedad, y se añade al producto el alcoholato de jazmin. Para exaltar más el olor del agua de Colonia, se le pueden agregar, despues de destilada, 5 centígr. de buen almizcle. Cuando los aceites volátiles tienen poco color, se puede evitar la destilacion.

U. E. Como perfume.

U. M. Como estimulante al exterior.

AGUA DESTILADA DE CORTEZA DE NARANJA AMARGA. *Hydrolatum de cortice citri vulgaris.*

Cortezas frescas de naranja amarga divididas en pequeños fragmentos 150
Alcohol á 80° 125
Agua 3000

Macérense las cortezas en la mezcla del agua y del alcohol por 2 dias y destílese hasta obtener 1500 gram. de producto.

Prepárense de la misma manera las aguas de las cortezas *de naranja dulce, de cidra y de limon.* Estas aguas sirven para hacer los jarabes de las cortezas mencionadas.

U. M. Como antiespasmódica y tónica.

AGU

AGUA DESTILADA. Eau distillée, Fr.; Distilled water, Ing.; *Aqua distillata.*

Agua comun ..... c. s.

Póngase en un alambique, hágase hervir á fuego manso para que destile poco á poco, deséchense los primeros productos miéntras dieren indicacion alguna á los reactivos que abajo se expresan. En adelante recójase el producto hasta quedar en el alambique la cuarta parte solamente del agua empleada.

El agua destilada *químicamente pura*, no tiene accion sobre el papel azul ó el rojo de tornasol; ni se enturbia con el nitrato de plata, el subacetato de plomo, el oxalato de amoniaco, el cloruro de bario ó el nitrato de barita, el bicloruro de mercurio y las aguas de cal ó de barita. Hirviéndola con cloruro de oro no debe reducir á esta sal.

U. Para hacer diversas soluciones.

AGUA DEL DR. SANCHEZ. Colirio de Sanchez, Oftálmica florentina; *Collyrium cum Sulfato zincico ex Sanchez.*

Sulfato de zinc	2
Polvo de raíz de lirio de Floroncia ..	4
Agua comun	500

Se disuelve la sal en el agua, se le mezcla el polvo, se hace macerar por tres dias y se filtra.

U. M. En las conjuntivitis.

AGUA FAGEDÉNICA ROJA. Eau phagédénique, Franc.; Yellow wash, Ing.; *Aqua phagedænica flava.*

Bicloruro de mercurio	0,40
Agua de cal	120

Disuélvase el bicloruro de mercurio en 10 gram. de agua destilada, mézclese la solucion al agua de cal y agítese bien. Muévase cada vez que se use.

U. M. Como el agua de cal mercurial.

AGUA FÉNICA OFICINAL. Eau phéniquée, Franc.; *Aqua phenicata officinalis.*

Ácido fénico cristalizado	20
Agua comun	1000

Agítense en un frasco hasta que se disuelva el ácido.

U. M. Usada sólo al exterior como desinfectante.

AGUA HEMOSTÁTICA DE PAGLIARI. Eau hémostatique de Pagliari, Franc.; *Aqua hæmostatica ex Pagliari.*

Benjuí	20
Alcohol á 90°	50

Disuélvase el benjuí en el alcohol y añádase:

Alumbre	100
Agua	1000

Caliéntese la mezcla á 60°, agitándola con frecuencia, hasta que ya no se vea turbia, y reponiendo el agua á medida que se evapore. Debe marcar 6° en el areómetro de Beaumé.

U. M. Como lo indica su nombre, obra como hemostática empleada al exterior.

AGU

AGUA DESTILADA DE HOJAS DE CAPULIN. *Hydrolatum foliorum Cerassi capollin.*

Hojas frescas de capulin cortadas en otoño	1000
Agua comun	4000

Machúquense bien las hojas y destílense con el agua á un fuego moderado hasta obtener de producto mil gramos.

Terminada la destilacion, agítese el producto fuertemente, para que el agua se sature bien del aceite volátil, y sepárese el exceso de éste por medio de un filtro de papel mojado.

Esta agua es de un olor agradable destilada del modo dicho, y puede reemplazar á la de *laurel cerezo* y á la de *almendras amargas*, pues de 100 gram. de ella tratados por el nitrato de plata, se han obtenido 0,250 de cianuro de plata, cantidad equivalente á medio milígramo de ácido cianhídrico por cada gramo de agua, que es la cantidad que debe contener el agua de laurel cerezo oficinal.

Para saber la cantidad de ácido cianhídrico que contiene, además del nitrato de plata, se puede emplear el método de Buiguet, que consiste en tomar 100c. c. del agua, mezclarle 10c. c. de amoniaco á 22° y echarle gradualmente por medio de una probeta, cuyas divisiones representen décimos de centímetro cúbico, una solucion de sulfato de cobre (sulfato de cobre 35,09 gram. para 1000c. c. de agua destilada) hasta que cese de descolorarse. Luego que se vea que persiste el color azul celeste, se cuentan las divisiones que se hayan empleado de la solucion de sulfato de cobre: cada division corresponde á un milígr. de ácido cianhídrico anhidro.

U. M. Como narcótica. D. Al interior, de 1 á 4 gram.

CONTRAV. El del ácido cianhídrico.

AGUA DESTILADA DE LECHUGA. Eau distillée de laitue, Franc.; *Hydrolatum Lactucæ.*

Lechugas frescas, cosechadas en la época de su floracion y despojadas de las hojas inferiores	2000
Agua comun	4000

Machúquense las lechugas, pónganse con el agua en la cucúrbita de un alambique y destílese á fuego moderado hasta obtener un producto de dos mil gramos.

U. M. Como ligeramente narcótica y para lavar los ojos. D. Al interior, de 15 á 60 gram.

AGUA ROSADA. Agua de rosa; Eau distillée de rose, Franc.; Rose water, Ing.; *Hydrolatum Rosæ.*

Pétalos de rosa frescos	5000
Agua comun	c. b.

Destílese al vapor hasta obtener un producto de cinco mil gram.

U. M. Para aromatizar algunas bebidas y como colirio en las conjuntivitis ligeras.

AGU

AGUA SEDATIVA DE RASPAIL. Eau sédative de Raspail, Franc.; *Aqua ammonio-camphorata ex Raspail.*

	Núm. 1.
Amoniaco líquido á 22°	60
Alcohol alcanforado de Raspail	10
Sal marina	60
Agua comun	1000

Disuélvase la sal en el agua en frio, filtrese y añádase el alcohol alcanforado y el amoniaco.

En las fórmulas núm. 2 y 3, el amoniaco líquido á 22° se aumenta á 80 partes en la núm. 2 y á 100 en la núm. 3.

U. M. Como sedativa al exterior.

AGUA DESTILADA DE TILIA. Eau distillée de fleurs de tilleul. Franc.; *Hydrolatum Tiliæ.*

Flores secas de tilia	1000
Agua comun	c. b.

Destílese al vapor hasta obtener un producto de cuatro mil gram.

De la misma manera se prepararán las *Aguas destiladas de flores de manzanilla, frutos de hinojo, raíz de valeriana* y otras sustancias análogas. El agua de hinojo puede prepararse con la planta fresca.

U. M. Como antiespasmódica. D. Al interior, de 15 á 100 gram.

AGUA DE VÉGETO, blanca, végeto-mineral, Agua de subacetato de plomo de Goulard; Eau de Goulard, Franc.; *Aqua cum Subacetate plumbico ex Goulard.*

Subacetato de plomo líquido	15
Agua comun	500
Alcoholato de Colonia	30

Mézclense.

Reemplazando el agua de Colonia con la misma cantidad de alcohol alcanforado, se tiene el *Agua végeto-alcanforada.*

U. M. Como resolutivo al exterior.

AGUA DESTILADA DE YERBABUENA. Eau distillée de menthe, Franc.; *Hydrolatum Menthæ viridis.*

Yerbabuena fresca	4000
Agua comun	c. b.

Píquese menudamente la yerbabuena y destílese al vapor hasta obtener de producto cuatro mil gram.

Prepárase de la misma manera el *Agua destilada de toronjil* y *de hojas de eucalipto.*

U. M. Como estimulante, particularmente de la digestion. D. Al interior, de 15 á 100 gram.

ALCOHOL ALCANFORADO. Alcool camphré, Franc.; Spirit of camphor, Ing.; *Alcohol camphoratus.*

Alcanfor	100
Alcohol á 90°	900

Disuélvase y filtrese.

U. M. Al exterior, diluido en agua se emplea como estimulante resolutivo y antiséptico.

ALC

ALCOHOL ALCANFORADO DE RASPAIL. Alcool camphré de Raspail, Franc.; *Alcohol camphoratus ex Raspail.*

Alcanfor	100
Alcohol á 95°	400

Disuélvase y filtrese.

U. M. Como sedativo, en fricciones.

ALCOHOLATOS. Espíritus, Aguas espirituosas, alcoholes; Alcoolats, Franc.; Spirits, Ing.; *Alcoholata.*

Los alcoholatos son preparaciones farmacéuticas que resultan de la destilacion del alcohol con una ó muchas de las sustancias que contienen principios volátiles. En el primer caso se llaman *alcoholatos simples*, y en el segundo *alcoholatos compuestos.*

Las materias propias para preparar alcoholatos, son las plantas ó sus partes que contienen principios volátiles, que pueden pasar con el alcohol á la destilacion y quedar disueltos en él.

La composicion de los alcoholatos tiene mucha analogía con la de los hidrolatos. Aquellos, lo mismo que éstos, tienen en disolucion las materias volátiles de las sustancias que han concurrido á su preparacion, principalmente los aceites volátiles, pero en cantidades diferentes, que corresponden á la accion disolvente y al punto de ebullicion de los dos diversos vehículos.

Los alcoholatos se preparan con las sustancias frescas ó secas. En los dos casos, las plantas ó sus partes, deben ser convenientemente divididas y maceradas por algun tiempo en el alcohol, ántes de proceder á la destilacion, la cual debe hacerse en B. M. En la preparacion de los alcoholatos con las sustancias secas, debe mezclarse á éstas cierta cantidad de agua que reemplace á la de vegetacion, de manera que despues de destilar todo el alcohol quede húmedo el resíduo.

El grado del alcohol varía en la preparacion de los alcoholatos: para los simples generalmente se hace uso de alcohol á 80°, y para los compuestos casi siempre se emplea á este mismo grado y algunas veces tambien á 60° y 90°. En todos casos se destila hasta obtener casi todo el alcohol empleado.

Los alcoholatos se conservan bastante en vasijas bien tapadas, y aun se mejora su olor con el tiempo.

U. M. Los alcoholatos son medicamentos esencialmente excitantes y difusibles, no sólo por el vehículo, sino más aún por los principios que tienen en disolucion. Al interior, se administran por gotas en azúcar, en agua ó en una pocion á la dósis de 1 á 20 gram. Al exterior, se emplean en linimentos contra los dolores reumatismales y neurálgicos; entran en la composicion de algunos gargarismos, inyecciones, colutorios, fumigaciones y colirios.

U. IND. Los alcoholatos mezclados con jarabe, constituyen los licores de mesa; otras veces sirven como odontálgicos y cosméticos, y en farmacia su empleo más frecuente es para aromatizar las preparaciones.

ALCOHOLATO DE CANELA. Alcoolat de cannelle, Franc.; Spirit of cinnamon, Ing.; *Alcoholatum corticis Cinnamomi.*

Canela de Ceilan en polvo grueso .	500
Alcohol á 80°	4000

Hágase macerar la canela en el alcohol por cuatro dias y destílese en B. M. hasta obtener toda la parte espirituosa.

U. M. y D. (V. Canela.)

ALCOHOLATO DE CONTRAYERBA COMPUESTO. *Alcoholatum Dorstenia compositum.*

Raíz de contrayerba.....	120
„ „ valeriana.....	60
„ „ jengibre.....	60
Hojas de romero.....	30
„ „ salvia.....	30
Flores de alhucema.....	30
Clavos de especia.....	30
Alcohol á 80°	3000
Agua comun	3000

Se machacan las raíces, las hojas y las flores, se hacen macerar en el alcohol y el agua, mezclados, por dos dias, y se destilan en B. M. hasta obtener 4000 gram. de producto.

Este alcoholato lo usan como los *Alcoholatos compuestos de Brionía, de Peonía, de Golondrinas, Antiepiléptico y Triacal:* este último se conoce vulgarmente con el nombre de *Espíritu de espanto para tomar.*

ALCOHOLATO DE CORTEZAS DE NARANJAS. Alcoolat d'écorces d'orange; Franc.; *Alcoholatum corticum Aurantiorum.*

Cortezas frescas de naranjas	500
Alcohol á 80°	3000

Háganse macerar las cortezas en el alcohol por dos dias, y destílese hasta obtener toda la parte espirituosa.

Del mismo modo se prepara el *Alcoholato de cortezas de Limones.*

U. M. Como estimulante y digestivo. D. 2 á 15 gram.

ALCOHOLATO DE ÉNULA COMPUESTO. Alcoholato de hinojo compuesto, Espíritu carminante de Silvio; Esprit carminatif de Sylvius, Franc.; *Alcoholatum Fœniculi compositum.*

Frutos de hinojo	120
„ „ anís	30
„ „ alcarabea.....	30
Pimienta de Tabasco	30
Canela de Ceilan	30
Bayas de laurel	30
Hojas de romero	60
Raíz de énula.....	60
„ „ jengibre	60
Nuez moscada.....	5
Clavos de especia	5
Cortezas de naranja amarga	5
Alcohol á 80°	3000
Agua comun	1000

Se cortan menudamente las cortezas de naranja, se machacan las otras sustancias, se hacen macerar en el alcohol y el agua por dos dias, y se destila para obtener 3000 gr. de producto.

U. M. Como estimulante carminativo. D. 8 á 15 gram.

ALCOHOLATO DE GARÚS. Alcoolat de Garus, Franc.; *Alcoholatum ex Garus.*

Acíbar.....	20
Azafran	20
Mirra.....	10
Canela de Ceilan.....	10
Clavos de especia	10
Nuez moscada.....	10
Alcohol á 56°	5000

Machacadas las sustancias, háganse macerar en el alcohol por cuatro dias y destílese para sacar 2500 gram. de producto.

El *Elixir de Garús* se hace de la manera siguiente:

Alcoholato de Garús	1000
Jarabe simple incoloro.....	1200
Agua doble de azahar.....	100

Mézclense y filtrese.

Casi todos los autores están de acuerdo en dar á este licor un color amarillo dorado, lo que se consigue fácilmente con algunas gotas de tintura de azafran.

U. M. Como estimulante estomáquico. D. 8 á 15 gram. el alcoholato y doble el elixir.

ALCOHOLATO DE TORONJIL. *Alcoholatum Cedronellæ mexicanæ.*

Hojas y flores de toronjil fresco....	1500
Alcohol á 80°	3000

Háganse macerar en el alcohol por cuatro dias, 1000 gram. de las hojas y flores del toronjil, y destílese hasta sacar casi todo el alcohol empleado. Añádase al resíduo el resto del toronjil y destílese al vapor hasta obtener 500 gram. de hidrolato, el cual se mezclará al alcoholato.

De esta manera se preparan tambien los *Alcoholatos de las otras labiadas.*

U. M. Al exterior como estimulante.

ALCOHOLATO DE TREMENTINA COMPUESTO. Bálsamo de Fioravanti, de Buda; Baume de Fioravanti, Franc.; *Alcoholatum Terebinthinæ compositum.*

Trementina comun	500
Copal blanco.....	180
Mirra.....	120
Liquidámbar.....	120
Bayas de laurel	100
Gomo-resina gálbano.....	60
Canela de Ceilan.....	60
Clavos de especia	60
Nuez moscada.....	60
Jengibre.....	60
Orégano	60
Alcohol á 80°	3500

Machácquense bien las raíces, la canela, los clavos, la nuez moscada, las bayas de laurel y el orégano; déjense macerar por tres dias en el alcohol; añádase la mirra y el gálbano bien divididos, el liquidámbar y la trementina; prolónguese la maceracion por

otros dos dias y destílese en B. M. hasta obtener 3000 gram. de alcoholato.

U. M. Al exterior como antireumatismal.

ALCOHOLATUROS. Alcoolatures, Fran.; *Alcoholatura.*

Beral ha dado este nombre á las tinturas alcohólicas que se preparan haciendo macerar las plantas frescas en el alcohol.

Las plantas, cuyos principios activos se disipan ó se alteran por la desecacion, requieren esta forma farmacéutica, para que se puedan aprovechar con alguna seguridad sus propiedades terapéuticas.

Hasta ahora, el método que se prefiere para prepararlas, consiste: en machacar las plantas ó las partes de ellas que tengan que emplearse, hacerlas macerar en alcohol á 90° por diez dias, colar con expresion y filtrar el producto.

Las proporciones son: partes iguales de las plantas recogidas cuando empiezan á brotar las flores, y alcohol á 90°.

Se debe emplear el alcohol de los grados indicados, para que aun debilitado por el agua de vegetacion, pueda disolver y conservar los principios activos de las plantas.

Siendo estas preparaciones más activas que las tinturas de las plantas secas, se debe evitar confundirlas.

Como es uniforme el método de preparar los alcoholaturos, no hay necesidad de hacer artículos separados. Basta enumerar los que tienen más uso, y son los siguientes:

De Acónito, hojas; de Acónito, raíces; de Árnica, flores; de Beleño, hojas; de Belladona, id.; de Cólchico, bulbos y flores; de Digital, hojas; de Estramonio, id.; de Tabaco, id.; de Yoloxochitl, flores; de Zumaque venenoso, hojas.

Los alcoholaturos ó tinturas de cortezas frescas de *Limon y de Naranja*, se preparan haciendo macerar por ocho dias una parte de cortezas frescas de estas frutas en ocho partes de alcohol á 80°, colando y filtrando el producto.

U. M. Debe tenerse presente al emplear un alcoholaturo, que la dósis ha de ser la mitad menor que cuando se usa de una tintura, debido á la mayor cantidad de principios activos que los alcoholaturos contienen.

ALGODON ABSORBENTE. Coton absorvant, Franc.; *Gossypium absorvens.*

Hágase hervir buen algodon cardado, con una solucion al 5 por 100 de sosa ó de potasa cáustica, por espacio de media hora, de modo que el algodon se quede bien impregnado del líquido y se saponifique completamente la grasa que contiene.

Lávese despues con agua el algodon, para quitarle el álcali y el jabon; exprímase para separarle toda el agua y sumérjasele durante 15 ó 20 minutos en una solucion al 5 por 100 de cloruro de cal; láveso con mucha agua, sola primero, despues acidulada por el ácido clorhídrico, y otra vez con agua sola.

Hiérvase de nuevo con la solucion alcalina en las mismas proporciones; vuélvase á lavar con el agua sola y luego acidulada con el ácido clorhídrico, y en fin con mucha agua sola. Aprésese y séquese rápidamente.

El algodon pierde cosa de 9,35 por 100 de su peso.

U. M. Se emplea en cirugía para la curacion de las heridas.*

ALGODON YODADO. Coton iodé, Fran.; *Gossypium iodatum.*

A 25 gramos de algodon cardado puro y bien seco, mézclense tan uniformemente como sea posible 2 gramos de yodo finamente pulverizado. Introdúzcase el todo en un frasco esmerilado de boca ancha y de la capacidad de un litro. Caliéntese el frasco, sin taparlo, con agua casi hirviendo, durante algunos minutos para expeler el aire, ciérrese despues el frasco asegurando bien el tapon, y caliéntese á lo ménos dos horas á una temperatura cercana á 100°. Déjese enfriar el frasco ántes de abrirlo y consérvese el algodon en vasija bien tapada.

APOCEMAS. Pócimas, Tisanas compuestas; Apozèmes, Franc.; Apocems, Ing.; *Apozemata.*

Medicamentos análogos á las tisanas, de las que se diferencian porque contienen mayor cantidad de principios medicamentosos y no sirven de bebida habitual á los enfermos.

En la preparacion de las apocemas compuestas de sustancias de consistencia diferente, conviene emplear un método mixto: las materias duras, como los leños, las raíces, etc., se harán digerir ó cocer en el agua; las sustancias aromáticas se infundirán en el cocimiento, y las sales se añadirán despues de colar y enfriar éste.

Estas preparaciones tienen el medio entre las tisanas y las pociones; sin embargo, el límite de separacion de estos medicamentos no está bien establecido, pues algunos autores designan con el nombre de apocemas á verdaderas tisanas ó á verdaderas pociones.

APOCEMA BLANCA DE SYDENHAM. Cocimiento blanco, de pan compuesto; Décoction blanche de Sydenham, Franc.; *Apozema alba ex Sydenham.*

Fosfato de cal precipitado por el carbonato de sosa	20
Miga de pan blanco en polvo	40
Goma blanca	20
Jarabe de goma	120
Agua	c. b.

Mézclense las tres primeras sustancias, háganse hervir con poco más de dos litros de agua, menéando continuamente para evitar que el pan se adhiera al fondo de la vasija y se queme; continúese la coccion hasta que se reduzca á dos litros, cuélese por una lanilla limpia y añádase el jarabe correspondiente al tiempo de despacharla.

U. M. Como calmante y absorbente. D. Al interior, de 60 á 290 gram. y aun más en el dia.

* Véase la «Gaceta Médica de México». T. I, página 105.

APO

APOCEMA DE CUSO. Apozèmo de cusso, Franc.; *Apozema de Brayera anthelmíntica.*

Cuso ou polvo medio fino	10
Agua	200

Macérese por 12 horas, hiérvase despues hasta reducirla á la mitad. Se usa sin colarla.

U. M. Como tenífuga en una sola toma.

APOCEMA SUDORÍFICA. Cocimiento de leños sudoríficos, Tisana sudorífica; Apozèmo sudorífique, Franc.; *Apozema sudatorium.*

Raspaduras de guayacan	60
Raíz de zarzaparrilla machacada	30
Corteza de sasafrás „	10
Rizomas de orozúz „	20

Hágase hervir por una hora el guayacan y la zarzaparrilla en la cantidad suficiente de agua para obtener un litro de cocimiento; infúndase en ésto por dos horas la zarzaparrilla, el sasafrás y el orozúz, cuélese el producto, déjese asentar y decántese.

U. M. En la sífilis constitucional. D. La cantidad indicada, por vasos ó medios vasos á distintas horas del día.

ARROPE DE MORAS. Rob de mûres, Franc.; *Rob Mororum.*

Jugo poco fermentado de moras	c. b.

Hágase evaporar en B. M. hasta la consistencia de miel espesa. De la misma manera se preparará el *Arrope de bayas de saúco.*

U. Se emplean para hacer los *Melitos de moras y de bayas de saúco,* á los que tambien se da el nombre de *Arropes.*

AZÚCAR NARANJADA PURGANTE. Azúcar purgante; Sucre orangé purgatif, Franc.; *Oleosaccharuretum Aurantii purgativum.*

Polvo de raíz de Jalapa	60
„ „ crémor soluble	15
„ „ azúcar	440
Esencia de naranja	4

Fórmese un óleosacaruro con la esencia y el azúcar y mézclese perfectamente á los otros polvos.

4 gram. de este polvo contienen 0,40 de Jalapa.

U. M. Como purgante. D. 8 á 15 gram.

BÁLSAMO ANODINO. Tintura de ópio y jabon alcanforada; *Tinctura cum Opio et Sapone camphorata.*

Opio de Esmirna en rebanadas delgadas	60
Jabon corriente	120
Alcanfor en menudas partes	90
Azafran machacado	30
Alcohol á 80°	3000

Macérense las sustancias en el alcohol por diez dias, agitando la mezcla varias veces, y fíltrese la tintura.

U. M. Como calmante al exterior en el reumatismo y las neuralgías.

BÁLSAMO CATÓLICO. Tintura balsámica, Tintura de hipericon compuesta, Elíxir traumático, Bálsamo del Comendador de Permes, del Caballero de San Víctor, de los inocentes, vulnerario inglés; Baume du Commandeur de Permes, Franc.; *Tinctura balsamica.*

BAL

Raíz de angélica machacada	10
Extremidades floridas de hipericon, machacadas	20
Alcohol á 80°	720

Macérense las sustancias en el alcohol por ocho dias, cuélense con expresion, y añádase al líquido que se obtenga:

Mirra	10
Incienso	10

Déjense en contacto estas sustancias con el líquido por ocho dias, agitando varias veces, y añádase:

Bálsamo de Tolú	60
Benjuí	60
Acíbar del Cabo	10

Macérense estas sustancias como las anteriores, y fíltrese la tintura.

U. M. Como estimulante, aplicado tópicamente en las úlceras atónicas y rebeldes.

BÁLSAMO DE GONZALEZ. Linimento anodino; *Linimentum anodynum.*

Aceite de estramonio	250
Bálsamo anodino	25
Amoniaco á 22°	15

Mézclense.

U. M. Como calmante de los dolores musculares, principalmente del pecho y espalda.

BÁLSAMO NERVAL. Pomada nerval ó nervina; Baume nerval ou nervin, Franc.; *Balsamum nervale, Pomatum nervinum.*

Tuétano de buey	70
Aceite de ajonjolí sin fuego	20
„ concreto de nuez moscada	90
„ volátil de romero	6
„ „ de clavo	3
Alcanfor	3
Bálsamo de Tolú	6

Licúense á un calor suave el tuétano y el aceite de nuez moscada con el aceite de ajonjolí y cuélense. Por otra parte, redúzcase á polvo fino en un mortero de porcelana el bálsamo; añádase el alcanfor, y despues, en partes y por trituracion, incorpórese á la mezcla anterior casi fria, agregando al último los aceites volátiles.

U. M. Como calmante en el reumatismo.

BÁLSAMO OPODELDOC CONCRETO. Linimento opodeldoc, Alcoholado de jabon alcanforado sólido, Bálsamo opodeldoc inglés, Ungüento opodeldoc; Baume opodeldoch, Franc.; Opodeldoch, Ing.; *Linimentum Opodeldoch concretum.*

Jabon animal	300
Alcanfor	240
Amoniaco líquido	100
Aceite volátil de romero	60
„ „ de tomillo	20
Alcohol á 90°	2500

Divídase bien el jabon y hágase disolver en el alcohol á B. M. en un matraz de vidrio,

añádase el alcanfor, y cuando esté disuelto, sepárese del B. M. el matraz, agréguense los aceites volátiles y el amoniaco, filtrese rápidamente y vacíese en frasquitos á propósito: á éstos se les ajustarán bien unos tapones de corcho envueltos en hojas de estaño.

U. M. Al exterior en el reumatismo.

BÁLSAMO OPODELDOC LÍQUIDO. Alcoholado de jabon alcanforado, de jabon aromático, Opodeldoc de Elerker, Linimento jabonoso de la Farmacopea española, Licor de espuma; Baumo opodeldoch liquide, Franc.; *Linimentum Opodeldoch liquidum.*

Jabon blanco	150
Alcohol á 80°	2000
Alcanfor	60
Aceito volátil de romero	15
„ „ do tomillo	15
Amoniaco á 22°	60

Dividido el jabon en rebanadas delgadas, hágase disolver en el alcohol á B. M. en un matraz, sepárese éste del baño, añádase el alcanfor en polvo, y cuando se haya disuelto, agréguense los aceites volátiles y el amoniaco; tápese el matraz, déjese enfriar la mezcla, filtrose rápidamente y guárdese en un frasco bien tapado.

U. M. Como el anterior.

BÁLSAMO VERDE. Baumo vert, Fran.; *Oleum Acetatis cupri compositum.*

Cardenillo	6
Aceite de linaza	96
„ de ajonjolí	96
Tromentina	32
Aceito volátil de enebro	8
„ „ do clavo	2

Se disuelve la tromentina en los aceites fijos por medio del calor, se pone en seguida el cardenillo porfirizado, se echa todo en una botella, se añaden los aceites volátiles y se agita.

U. M. Poco usado; es útil, sin embargo, para curar ciertas úlceras atónicas ó que se han vuelto fungosas.

BAÑOS MEDICINALES. Bains médicinaux, Franc.; Medicinal baths, Ing.; *Balnea medicamentosa.*

Se da este nombre á los medios en que se sumerge el cuerpo ó una de sus partes, con el fin de curar alguna enfermedad. Toman sus diversas denominaciones de la temperatura, de la composicion y del estado molecular de estos medios; del modo de emplearlos y de las partes del cuerpo á que se aplican. Así es que hay: baños calientes, tibios y frios; líquidos, blandos, secos y gaseosos; salinos, ácidos, alcalinos, sulfurosos, yodados, etc.; de chorro, por afusion, por aspersion y por inmersion; generales, de asiento, de piés ó pediluvios y de manos ó manilluvios. Por la naturaleza de esta obra, tenemos que limitarnos á poner algunas fórmulas para las preparaciones que pueden usarse ó servir de ejemplos para los baños líquidos.

La cantidad de líquido necesaria para un baño, se gradúa segun las edades; para un adulto será de 250 á 300 litros; para un adolescente 200 litros; para un niño de ocho á diez años 100 litros; para los de menor edad de 25 á 50 litros.

Los baños que contengan preparaciones metálicas, sulfúreas ó yodadas, que puedan atacar el estaño ó el zinc de las tinas ordinarias, deben ponerse en tinas de madera.

TABLA DE LOS NOMBRES Y COMPOSICION DE ALGUNOS BAÑOS MEDICINALES, CON EL MÉTODO DE PREPARARLOS.

Las cantidades expresadas son para un adulto y para un baño ordinario.

Nombres de los baños.	Composicion.	Método de prepararlos.
Acido	Acido clorhídrico, 500 gram.	Se mezclará el ácido al agua en una tina de madera.
Alcalino con carbonato de sosa	Carbonato de sosa del comercio *. 250 gram.	Se disolverá la sal en una corta cantidad de agua caliente y se mezclará á la del baño.
Alcalino con carbonato de potasa	Carbonato de potasa ...de 125 á 250 gram.	Se prepara como el anterior.
Antireumático	Esencia de tromentina ..... 100 gram. Esencia de romero ..... 10 „ Carbonato de potasa..... 50 „	Para añadir al agua de un baño, en el que se puede estar de 10 á 15 minutos.
Aromático	Especies aromáticas ..... 500 gram. Agua hirviendo.. 10 litros.	Infúndanse por una hora, cuélese y añádase al agua del baño.

* En lugar del carbonato de sosa, se puede emplear el tequezquite de primera clase.

Nombres de los baños.	Composicion.	Método de prepararlos.
De Barèges artificial	Monosulfuro de sodio ..... 60 gram. Cloruro de sodio seco ..... 60 „ Carbonato de sosa seco ..... 30 „	Mézclense y póngause en un frasco. Esta mezcla se disolverá en la cantidad de agua suficiente para un baño.
Sulfurado	Trisulfuro de potasio sólido.... 100 gram. Agua ..... 200 „	Disuélvase el sulfuro en la cantidad de agua prescrita y mézclese á la del baño.
Yodurado	Yodo ..... 10 gram. Yoduro de potasio 20 „ Agua ..... 250 „	Disuélvause el yoduro y el yodo en la cantidad de agua indicada, y mézclese la solucion á la del baño en tina de madera.
De bicloruro de mercurio, de sublimado corrosivo simple, ó antisifilítico.	Bicloruro de mercurio..... 20 gram. Alcohol á 90°.... 50 „ Agua destilada.. 200 „	Disuélvase el bicloruro en el alcohol y el agua, y mézclese la solucion á la del baño en una tina de madera.

CAFÉ DE BELLOTAS. Polvo de Bellotas de encina tostadas; Café de glands, Franc.; Powder of roasted acorns, Ing.; *Pulvis glandium Quercus tostarum.*

Bellotas privadas de sus cáscaras y secas ..... c. s.

Tuéstense en un tostador de café hasta que se vuelvan quebradizas y que hayan perdido cosa del 28 por ciento de su peso, pulvericense en un molino de café y guárdense en botes bien tapados.

U. M. Como tónico y astringente. D. En infusion, 15 gram. para un litro de agua, por tazas en el dia, ó bien, preparada la infusion como la del café ordinario, y tomada con leche ó sin ella.

CÁPSULAS MEDICINALES. Capsules, Franc. ó Ing.; *Capsulæ medicatæ.*

Las cápsulas, como su nombre lo indica, son pequeñas cajas ovoides ó esféricas, formadas de una composicion elástica que tiene por base la gelatina, y en las cuales se encierran sustancias medicamentosas generalmente líquidas, cuyo olor y sabor repugnantes conviene encubrir para facilitar su administracion.

Son condiciones indispensables en la preparacion de estos medicamentos, que las materias que contengan no ejerzan accion ninguna sobre la cubierta, y que ésta se componga de materias inertes que se disuelvan con facilidad en el tubo digestivo.

La composicion que puede usarse para formar las cápsulas, es la siguiente: si se necesitare algo más flexible, se le agregará una corta cantidad de glicerina.

Grenetina incolora	30
Pasta de carragaheen.....	60
Miel blanca de abejas.....	10
Agua	100

Se hacen disolver las sustancias en el agua en B. M., se sumergen en esta solucion moldes pulidos y ligeramente aceitados, de laton ó de fierro, del tamaño y forma de una pequeña oliva, fijados por su pié del mismo metal terminado en punta, en una placa de madera ó de otra materia capaz de sostenerlos. Al cabo de algunos instantes de inmersion, sácase la placa con los moldes cubiertos ya de la solucion gelatinosa, y se imprime á dicha placa un movimiento circular en todos sentidos.

Cuando se haya enfriado un poco la materia que cubre los moldes, se hace secar un poco, poniendo la placa con ellas en una estufa ligeramente calentada, y luego que las cápsulas adquieran la consistencia conveniente, se separan de los moldes por medio de un movimiento brusco de traccion, se les recorta con tijeras la parte excedente, se colocan con la abertura hácia arriba en cavidades hemisféricas dispuestas de antemano, para recibirlas, en una tabla de madera, y se hacen secar moderadamente á la estufa de manera que queden todavía algo blandas.

En este estado, se llenan del líquido medicamentoso, evitando que caiga sobre la pared exterior, se tapan las aberturas por medio de un pincel de pelo de tejon empapado en la solucion gelatinosa, se sumergen despues por la parte de la abertura hasta cerca del cuarto de su longitud en la solucion gelatinosa caliente y algo diluida, para que queden bien tapadas, y se dejan secar al aire.

Las cápsulas que contienen medicamentos muy líquidos y volátiles, designadas con los nombres de *glóbulos ó perlas*, se obtienen por medio de un aparato especial, que soldando una con otra por una fuerte presion dos placas gelatinosas, queda encerrado el líquido en la cavidad producida; de suerte que la cápsula sale del aparato ya recortada y soldados sus bordes, con la forma de un esferoide comprimido.

Los medicamentos que se pueden usar con

ventaja bajo esta forma, son: el éter sulfúrico, el cloroformo, las tinturas etéreas, la esencia de trementina, el cloral hidratado, etc.

Los polvos de olor y sabor desagradables, se ponen en dedalitos de gelatina de carragaheen, que se engastan en otros de la misma materia y sensiblemente de las mismas dimensiones, para que ajusten bien y formen un estuche, ó en las obleas de Limousin.

CARBON ANTIASMÁTICO. Pebetes ó conos antiasmáticos; Cônes antiasthmatiques, Franc.; *Carbo antiasthmaticus.*

Ácido arsenioso	1
Opio	1
Frutos de folandrio	2
Hojas de estramonio	8
„ „ beleño	8
„ „ belladona	12
Benjuí	8
Nitrato de potasa	20
Goma tragacanto	2

Se reducen las sustancias á polvo, se mezclan perfectamente, y con la cantidad suficiente de agua se hace una masa que se divide en diez partes iguales para formar diez conos: cuando estén secos se conservarán al abrigo de la humedad.

U. M. Como antiasmático, quemándolo dentro de la habitacion del enfermo para que reciba la fumigacion.

CATAPLASMAS. Cataplasmes, Franc.; Poultices, Ing.; *Cataplasmata.*

Medicamentos para uso externo, de consistencia de pasta blanda, compuestos de polvos, de harinas, de féculas ó de pulpas, diluidos ó cocidos con agua ó con otros varios líquidos. Algunas veces se les añaden ungüentos, aceites, sales, extractos, tinturas ó jabon. Las que se hacen con mostaza tienen el nombre especial de *sinapismos.*

La mayor parte de las cataplasmas se preparan en caliente; pero las de sustancias que el calor desvirtúa, deben hacerse, diluyendo en frio el polvo en el líquido que se emplea como excipiente, hasta darle la consistencia necesaria.

La preparacion de las cataplasmas por medio del calor, se practica diluyendo en frio la harina ó el polvo en la cantidad necesaria del líquido que sirva de excipiente, para darle la consistencia de papilla delgada, cociendo ésta despues á fuego suave y agitando continuamente hasta que adquiera la consistencia conveniente.

Si hay que añadirles sustancias activas y alterables por el calor, se dejarán enfriar para incorporárselas, ó mejor, se les pondrán en la superficie cuando se extiendan para aplicarlas.

CATAPLASMA ANODINA. Cataplasme anodin, Franc.; *Cataplasma anodynum.*

Polvo de miga de pan	125
„ „ azafran	2
Yemas de huevo	nº 2
Leche	c. s.

Se diluye el polvo de pan en la leche fria, se cuece la mezcla á fuego moderado hasta que adquiera la consistencia de cataplasma, se deja enfriar y se le mezclan el azafran y las yemas de huevo.

U. M. Como madurativa.

CATAPLASMA ANTISÉPTICA. Cataplasma de quina alcanforada; Cataplasme antiseptique, Franc.; *Cataplasma antisepticum.*

Polvo de cebada	60
„ „ quina gris	30
Alcanfor	4
Agua comun	c. s.

Pónganse á hervir los polvos de cebada y de quina en el agua hasta que tomen la consistencia de cataplasma, y cuando esté casi fria, agréguese el alcanfor disuelto en alcohol.

CATAPLASMA DE ARROZ. Cataplasme de riz, Franc.; Poultice of rice, Ing.; *Cataplasma Oryzæ.*

Polvo de arroz	100
Agua	1000

Dilúyase en frio el polvo de arroz en 200 gram. del agua, caliéntese por separado el resto de ésta y cuando esté en ebullicion agrégnese el arroz; manténgase la mezcla por algun tiempo en la lumbre cuidando de removerla, y cuando adquiera la consistencia debida, sepárese del fuego.

Del mismo modo se preparan en general las *Cataplasmas de féculas.*

U. M. Como emoliente.

CATAPLASMA CON SUBACETATO DE PLOMO. Cataplasma de végeto, de Saturno; *Cataplasma cum Subacetate plumbico.*

Polvo de miga de pan	60
Subacetato de plomo	30

Se hace con el pan y la suficiente cantidad de agua una cataplasma, como se dijo en la cataplasma anodina, y luego se agrega el végeto.

U. M. Como resolutiva.

CATAPLASMA EMOLIENTE. Cataplasme émollient, Franc.; *Cataplasma emolliens.*

Polvo de linaza	60
„ „ malva	60

Se diluyen los polvos con agua caliente hasta darles la consistencia de cataplasma.

Del mismo modo se preparan las *Cataplasmas de Beleño, Belladona, Cicuta, Estramonio, Linaza, etc.*

CATAPLASMA REFRIGERANTE. Polenta de Galeno; *Cataplasma refrigerans.*

Harina de cebada	185
Polvo de sándalo rojo	15
Vinagre fuerte del país	c. s.
Aceite rosado	30

Mézclense los polvos con la harina y agréguese poco á poco el vinagre y el aceite para formar la cataplasma.

CAT

CATAPLASMA RESOLUTIVA. *Cataplasma resolvens.*

Harinas resolutivas	125
Cocimiento emoliente	c. s.

Se prepara como la cataplasma emoliente.

CATAPLASMA RUBEFACIENTE. Cataplasma de mostaza, Sinapismos; Cataplasme rubéfiant, Frc.; Moutard poultice, Ing.; *Cataplasma rubefaciens.*

Polvo reciente de mostaza	200

Dilúyase en la suficiente cantidad de agua tibia para obtener una masa de consistencia de cataplasma.

CAUSTICO CON CLORURO DE ZINC. Pasta escarótica; Caustique au chlorure de zinc, Franc.; *Causticum cum Chloruretozincico.*

Cloruro de zinc	50
Harina de trigo	50
Glicerina	20

Disuélvase el cloruro en la glicerina, tritúrese en un mortero de porcelana, añádase la harina, fórmese con todo una pasta, extiéndase ésta y séquese en placas á la estufa, divídase despues en pedazos y consérvese en un pomo bien tapado.

U. M. Como escarótico, pero con la condicion de que la piel sobre que se aplique esté desnuda de su epidérmis.

CAUSTICO DE VIENA. Polvo cálcico-potásico; Poudre de Vienne, Franc.; Vienna caustic, Ing.; *Pulvis causticus cum Calce.*

Potasa por la cal	50
Cal viva	60

Caliéntese un mortero de fierro y pulvericese en él la potasa con una poca de la cal; cuando esté reducida á polvo, agréguese el resto de ésta, mézclense ambas sustancias perfectamente, y consérvese la mezcla en pequeños frascos de boca ancha esmerilados, untando una poca de grasa al tapon, ó bien tapando aquellos con corchos hervidos en cera.

La *Pasta cáustica de Viena* se obtiene humedeciendo el polvo con un poco de alcohol á 90° para formar una masa blanda.

U. M. La pasta como escarótica. Para usarla se aplica sobre la parte donde se quiera obtener una escara, y se deja en contacto de 8 á 15 minutos, segun el espesor que tenga allí la piel.

CERATOS. Cérats, Franc.; Cerates, Ing.; *Cerata.*

Los ceratos son medicamentos externos, de consistencia blanda, formados de aceite, cera y algunas veces esperma de ballena. Con frecuencia se hacen entrar tambien en su composicion, líquidos, extractos, sales, polvos, etc. Como una de las condiciones que tienen que llenarse en la preparacion de muchos de ellos, es la de obtenerlos blancos, se procurará que las vasijas en que se hagan estén muy limpias y que la cera y el aceite sean puros y recientes.

Los aceites que deben preferirse para la preparacion de los ceratos, son: el de almendras dulces, el de ajonjolí ó el de olivas, extraidos sin la intervencion del calórico.

CER

La cera y la esperma se dividirán en fragmentos pequeños para que se fundan con más facilidad y se evite una elevacion grande de temperatura que las alteraria. Los líquidos que deban entrar en la composicion de los ceratos, se agregarán por pequeñas porciones, cuando la masa esté casi fria y bien unida. Los polvos que se les han de mezclar deben ser muy finos; los extractos, disueltos en una corta cantidad de agua ó de glicerina, y las sales, en polvo impalpable ó disueltas tambien.

U. M. El cerato simple y el de Galeno se empleaban como calmantes en varias afecciones de la piel; en las heridas principalmente; hoy, se usan poco y se han sustituido por la curacion de Lister ó la solucion de bicloruro de mercurio. Los ceratos en cuya preparacion entran la belladona, el opio, el láudano, el mercurio, etc., se emplean segun las indicaciones que estos medicamentos tienen que llenar.

CERATO ALCANFORADO. Cérat camphré, Franc.; *Ceratum camphoratum.*

Cerato simple	20
Alcanfor	2

Pulvericese el alcanfor con unas gotas de alcohol en un mortero de porcelana, añádase un poco de cerato, y cuando ya esté bien dividido el alcanfor, agréguese el resto de aquel y mézclese todo bien.

U. M. Como tópico antiflogístico y calmante.

CERATO AZUFRADO. Cérat soufré, Franc.; *Ceratum sulfuratum.*

Cerato simple	100
Azufre sublimado y lavado	20
Aceite de ajonjolí sin fuego	10

Mézclese bien el azufre con el aceite en un mortero de porcelana y añádase el cerato.

U. M. Como tópico en algunas enfermedades cutáneas.

CERATO DE BELL. *Ceratum ex Bell.*

Cera blanca	100
Esperma de ballena	50
Aceite de ajonjolí sin fuego	400

Se procederá como en la preparacion del cerato simple.

U. M. Como tópico emoliente.

CERATO DE GALENO. Cérat de Galien, Franc.; *Ceratum ex Galeno.*

Cera blanca	200
Aceite de ajonjolí sin fuego	600
Manteca	200
Agua rosada destilada	400

Se procederá como en la preparacion del cerato simple, añadiendo por cortas cantidades el agua rosada cuando ya esté casi frio el cerato, y agitando vivamente para que quede bien incorporada el agua.

U. M. Como tópico emoliente.

CERATO DE SATURNO. Cerato de Goulard, Ungüento nutrito, de almártaga; Cérat saturné, Franc.; Goulard's cerate, Ing.; *Ceratum cum Subacetate plumbico.*

Subacetato de plomo líquido..... 5
Cerato de Galeno..... 45
Mézclese.

Deben prepararse pequeñas cantidades porque se enrancia con facilidad.

U. M. Como tópico astringente y secante.

CERATO LAUDANIZADO. Cérat laudanisé, Franc.; *Ceratum laudanisatum.*

Cerato de Galeno..... 45
Láudano de Sydenham..... 5
Mézclese.

U. M. Como calmante.

CERATO OPIADO. Cérat opiacé, Fran.; *Ceratum cum extracto Opii.*

Extracto acuoso de opio 1
Agua destilada..... 1
Cerato de Galeno..... 98

Se disuelve el extracto en el agua y se le mezcla bien al cerato.

U. M. Como tópico antiflogístico y calmante.

CERATO SIMPLE. Cérat simple, Fran.; Simple cerate, Ing.; *Ceratum simplex.*

Cera blanca..... 100
Aceite de ajonjolí sin fuego 300
Manteca 100

Divídase la cera en menudos fragmentos, disuélvase en el aceite en union de la manteca, á un calor suave en vasija adecuada, apártese luego del fuego, y muévase con frecuencia hasta que se enfrie, haciendo bajar al fondo, con una espátula, la parte que se adhiera á las paredes de la vasija, para que toda la masa esté á igual temperatura y no se formen grumos.

U. M. Como tópico emoliente.

CERVEZAS MEDICINALES. Bières médicinales, Franc.; *Cervisiæ medicatæ.*

Estas preparaciones se obtienen poniendo en contacto la cerveza con sustancias capaces de cederle principios medicamentosos.

En su preparacion se observan las mismas reglas que en la de los vinos medicinales, pero limitando el tiempo de la maceracion á tres dias. Son medicamentos muy alterables y sin uso en Mexico.

CIGARROS MEDICINALES. Cigarettes médicinales, Franc.; *Chartæ medicatæ.*

Los cigarros confeccionados para los usos medicinales, tienen por objeto llevar á la boca, las fauces, las fosas nasales, la laringe ó los bróuquios, principios volátiles medicamentosos. Entran como base de ellos las plantas narcóticas ó arómaticas, el alcanfor, algunos bálsamos, el yodo, el arsénico, etc.

Se preparan: 1º con plantas secas y desmenuzadas, ó con tabaco, al cual se le hace primero absorber soluciones medicamentosas envolviéndolo despues en papel sin cola; 2º con papel Berzelius, impregnado de soluciones medicamentosas; 3º con hojas de plantas enrolladas como los puros, siendo la exterior entera y pegada con solucion de goma y cortadas menudamente las interiores. Se fuma esta especie de puros por medio de una boquilla para no mascarlos.

Se disponen las hojas secas para estos puros, rociándolas ligeramente con agua y dejándolas por 24 horas en un lugar húmedo; pasado este tiempo se extienden, se colocan diez ó doce unas encima de otras, se enrollan longitudinalmente, se prensan bien y se cortan con un buen cuchillo en tiras delgadas que se ponen á secar.

Para formar los cigarros, se toma una tira de papel de tamaño proporcionado, se enrolla sobre una varilla de fierro ó de madera, se cierra por una de sus extremidades con un doblez de uno ó dos centímetros, y se pega á lo largo con engrudo ó con goma. Queda un tubo de papel en donde se introduce generalmente un gramo de hojas de plantas, ya solas, ya mezcladas con otras ó impregnadas de extractos, de solucion de yodo, etc., ó se ponen en dichos tubos los papeles impregnados de soluciones arsenicales, balsámicas, etc.

Para hacer los cigarros con papel medicamentoso, se pesa una hoja de papel Berzelius, se pone sobre un vidrio plano colocado horizontalmente y se deja caer gota á gota la solucion medicamentosa prescrita, cuidando de seguir la marcha de la absorcion, ó bien se usa de un pincel de pelo fino para untar aquella. Se deja secar el papel sobre el vidrio, se pesa de nuevo y se divide en rectángulos, de manera que cada uno contenga la cantidad de sal ó de sustancia requerida.

Llámanse tambien cigarros medicinales, á pequeños tubos de vidrio, de marfil, ó á cañones de plumas de ave, en los que se introducen sustancias muy volátiles, que se aspiran simplemente sin que intervenga la combustion.

CIGARROS DE ALCANFOR. Cigarros de Raspail; Cigarettes de camphre de Raspail, Franc.; *Tubuli cum camphorâ ex Raspail.*

Introdúzcase con un alambre un pedazo de algodon blanco ó teñido de rojo, en la parte angosta del cañon de una pluma y péguese allí con goma; llénese el tubo con pequeños granos de alcanfor, y ciérrese con otro tapon de algodon igualmente teñido y pegado.

CIGARROS ANTIASMÁTICOS. Cigarettes antiasthmatiques, Franc.; *Chartæ antiasthmaticæ.*

Hojas de belladona 5
„ „ estramonio..... 5
„ „ digital..... 5
„ „ salvia 5
Agua 1000
Nitrato de potasa..... 75
Tintura de benjuí 40

Hágase un cocimiento con el agua y las plantas; cuélese; disuélvase el nitrato en él, agrégnese la tintura y sumérjase en el líquido hoja por hoja, una mano de papel absorbente; se deja allí el papel por 24 horas; pasado este tiempo se saca, se pone á secar y se corta en rectángulos de 10 centím. de largo y 7 de ancho, que se colocan en cajas.

Para hacer los cigarros, se toman:

Hojas preparadas de estramonio..... 30
„ „ „ salvia 15

Mézclense y divídanse en veinte cantidades iguales, que en un número correspondiente de los papeles arriba mencionados, se ponen para hacer 20 cigarros.

CIGARROS ARSENICALES. Cigarettes arsénicales, Franc.; *Chartæ arsenicales.*

Arseniato de sosa cristalizado	1
Agua destilada	30

Disuélvase el arseniato en el agua, hágase absorber toda la solucion por una hoja de papel de filtro, séquese despues y divídase en 20 partes iguales; enróllese cada pedazo ó introdúzcase en un tubo preparado para cigarros.

Cada rectángulo de papel arsenical contiene 5 centígr. de arseniato de sosa.

U. M. Como antiasmáticos.

CIGARROS DE BELEÑO. Cigarettes de jusquiame, Franc.; *Chartæ hyoscyami.*

Hojas de beleño preparadas como se ha indicado	c. s.

Divídanse en cigarros, que cada uno contenga 1 gram. de hojas.

Del mismo modo se preparan los *Cigarros de Belladona, Estramonio, Digital, Marihuana* y otros análogos.

Los cigarros de plantas aromáticas se preparan tambien lo mismo; pero siendo por lo comun las hojas de estas plantas muy chicas y no pudiendo cortarse como se ha dicho, se pican con tijeras, ó se rompen con los dedos para envolverlas en el papel.

U. M. Los cigarros de beleño como antiasmáticos.

CINCO RAÍCES APERIENTES. Especies aperitivas, Especies diuréticas; Espèces apéritives, Franc.; *Species aperitivæ.*

Raíz de apio	10
„ „ grama	10
„ „ espárrago	10
„ „ hinojo	10
„ „ perejil	10

Córtense en menudos pedazos y mézclense.

CITRATO DE MAGNESIA EN SOLUCION. Limonada purgante; Limonade purgative citro-magnésienne, Franc.; Solution of citrate of magnesia, Ing.; *Citras magnesicus solutus.*

Se emplea esta preparacion á diversas dósis; pero las más usadas son las que se hacen con las proporciones siguientes de ácido y de magnesia, teniendo en cuenta el agua de cristalizacion del citrato que resulta.

	De 20 gramos	De 30 gramos	De 40 gramos	De 50 gramos
Ácido cítrico	11 gm.	17 gm.	22 gm.	28 gm.
Carbto. de magnesia	8	12	16	20
Agua hirviendo	80	120	160	200
Jarabe simple	30	45	60	75
Alcoholaturo de corteza de limon	6 got.	8 got.	10 got.	12 got.

Se hace disolver el ácido cítrico en el agua en una cápsula de porcelana, se añade el

carbonato de magnesia por partes, aguardando que se disuelva una para agregar la otra. Enfríese la solucion, filtrese, endúlcese con el jarabe y aromatícese con el alcoholaturo.

Cuando se pidan gaseosas estas preparaciones, se reemplazarán uno y medio gram. del carbonato de magnesia con igual cantidad de bicarbonato de sosa en la de 20 gram.; con 2 gram. en la de 30; con 2 y medio gramos en la de 40, y con 3 gram. en la de 50, cuyas cantidades deberán agregarse á la limonada en el momento de tomarla.

U. M. Como purgante. D. de 20 á 50 gram.

COLODION. Collodion, Fran.; *Collodium.*

Piroxilina	50
Éter sulfúrico á 0,720	750
Alcohol á 90°	200

Hágase disolver la piroxilina en la mezcla del éter con el alcohol, y consérvese en pomos bien tapados.

Añadiendo á 100 gramos de Colodion 10 gramos de aceite de ricino, se obtiene el *elástico.*

U. M. Se usa en medicina para aislar la piel del contacto del aire, y tambien para reunir los labios de las heridas superficiales.

COLODION CANTARIDADO. Collodion cantharidé, Franc.; Collodion with cantharides, Ing.; *Collodium cantharidatum.*

Cantáridas en polvo	100
Eter sulfúrico á 56 Bmé	200

Pónganse en maceracion las cantáridas con el éter por diez dias, en un frasco bien tapado. Cuélese exprimiendo fuertemente, filtrese el líquido que se obtenga evitando que se evapore, y mézclesele su peso de colodion elástico espeso.

U. M. Para obtener la vesicacion, untándolo con un pincel en la parte en que se desea la revulsion, donde se formará una capa del tamaño y figura que se quiera.

COLODION MORFINADO. Collodion morphiné, Franc.; *Collodium cum chlorhydrate morphico.*

Clorhidrato de morfina	1
Colodion elástico	30

Pulverícese la sal y hágase disolver en el colodion.

U. M. Como narcótico.

COLUTORIOS. Collutoires, Franc.; *Colutoria.*

Dáse comunmente este nombre á los líquidos muy concentrados, generalmente de consistencia de jarabe, que se aplican con un pincel, con las barbas de una pluma ó con una esponja, para combatir ciertas enfermedades de la boca.

COLUTORIO BORATADO. Collutoire boraté, Franc.; *Collutorium boraxatum.*

Polvo muy fino de borato de sosa	10
Miel blanca	10

Mézclese.

De idéntica manera se preparan los de *alumbre*, de *clorato de potasa* y de *clorato de sosa.*

COL

COLUTORIO CLORHÍDRICO. Collutoire chlorhydrique, Fran.; *Collutorium chlorhydricum.*

Acido clorhídrico á 22° Bmé.	4
Melito simple	25

Mézclese.

CONSERVAS. Conserves, Franc. ó Ing.; *Conservæ.*

Las conservas son medicamentos de consistencia de pasta blanda, rara vez dura, que resultan de la mezcla de pulpas ó polvos, ordinariamente vegetales, con una cantidad determinada de azúcar, que lleva el fin de conservarlos.

Estando casi abandonado el uso de esta forma de medicamentos, es inútil trascribir las reglas que se observaban en su preparacion, y por eso nos limitarémos á formular las tres preparaciones de este género que suelen usarse.

CONSERVA DE CAÑAFÍSTULA. Conserve de casse, Casse cuite, Franc.; *Conserva Cassiæ fistulæ.*

Pulpa de cañafístula	200
Miel vírgen	100
Azúcar en polvo	100

Mézclense las tres sustancias y háganse evaporar en B. M. hasta la consistencia de extracto blando.

U. M. Como laxante. D. 50 á 120 gram.

CONSERVA DE ROSA. Conserve de roses, Franc.; Conserve of rose, Ing.; *Conserva rosæ.*

Pétalos de rosa recientes, en polvo	25
Agua destilada de rosa	50
Azúcar blanca en polvo	175
Miel vírgen clarificada y espesa	25

Se pone el polvo de rosa en el agua y se hace macerar por dos horas; se tritura entónces con el azúcar y la miel hasta obtener una mezcla exacta.

U. M. Como ligero astringente. D. 4 á 20 gramos.

CONSERVA DE TAMARINDOS. Conserve de tamarins, Franc.; *Conserva Tamarindorum.*

Pulpa de tamarindos	200
Azúcar blanca	300

Mézclense calentándolas en B. M. hasta incorporar bien el azúcar.

U. M. Como temperante y ligeramente laxante. D. 50 á 200 gram.

CREMA FRIA. Crème froide, Fr.; Cold-cream, Ing.; *Ceratum cosmeticum anglicum.*

Cera blanca	30
Esperma de ballena	60
Aceite de ajonjolí sin fuego	215
Agua rosada	60
Tintura de benjuí	15

Aceite volátil de rosas, seis gotas.

Disuélvase la cera y la esperma en el aceite, á un calor suave; cuélese por un lienzo, agítese continuamente hasta que se enfrie; añádase el aceite volátil, ó incorpórese por pequeñas porciones la mezcla de agua rosada y de la tintura de benjuí.

U. M. Como tópico emoliente.

CHOCOLATES. Chocolates, Fr. ó Ing.; *Chocolatæ.*

El chocolate simple es una mezcla de cacao y azúcar en forma de pasta sólida; de color moreno rojizo, grasoso al tacto y de sabor agradable. Mezclando á este chocolate sustancias medicamentosas, se forman diversos chocolates medicinales. El uso de éstos disminuye en vez de aumentar, porque muchas sustancias alteran el chocolate, otras le dan mal sabor, y así no pueden llenar estas preparaciones la doble indicacion de alimento y de medicamento que se proponen sus autores.

CHOCOLATE CON ESCAMONEA. Chocolat à la scammonée, Franc.; *Chocolata cum Scammoniâ.*

Escamonea de Alepo	8,3
Chocolate simple	250

Se reblandece el chocolate en un mortero de fierro caliente, se le mezcla exactamente la escamonea en polvo fino y se divide la masa en tablillas del peso de 30 gram. Cada tablilla contiene un gramo de escamonea.

U. M. Como purgante. D. 1 tablilla para los niños ó 2 para el adulto.

CHOCOLATE FERRUGINOSO. Chocolat ferrugineux, Franc.; *Chocolata cum oxido ferrico.*

Sesquióxido de fierro hidratado	15
Chocolate simple	500

Prepárese como el de escamonea y divídase en tablillas de 30 gram. Cada tablilla contendrá 90 centígram. de sesquióxido de fierro.

Esta preparacion debe hacerse poco tiempo ántes de usarla.

U. M. Como tónico reconstituyente. D. 1 á 2 tablillas.

CHOCOLATE CON MAGNESIA. Chocolat à la magnésie, Franc.; *Chocolata cum Magnesiâ.*

Magnesia calcinada	50
Chocolate simple	500

Prepáreso como el de escamonea y divídase en tablillas de á 30 gram. Cada tablilla contiene 3 gram. de magnesia.

U. M. Como purgante. D. 1 tablilla para los niños.

CHOCOLATE SIMPLE Chocolate de salud; Chocolat de santé, Franc.; *Chocolata simplex seu medica.*

Cacao de Caracas	300
„ „ Maracaibo	300
Azúcar blanca en polvo	500
Canela en polvo	3

Se separan del cacao las materias extrañas y los granos alterados; se tuesta lentamente, á fuego muy suave, hasta que las cubiertas, se despeguen con facilidad; se que-

branta y se harnea para quitarle dichas cubiertas y se acaba de limpiar entresacando con la mano los gérmenes y partes alteradas: muélese despues en un *metate* caliente hasta reducirlo á pasta blanda. Entónces agrégansele cuatro quintas partes del azúcar, síguese moliendo, y cuando se haya reducido á pasta uniforme, mezclarásele el polvo de canela y el resto del azúcar, y bien molido y mezclado el todo en el metate caliente, divídese en porciones de 125 á 200 gram. que se colocan, comprimiéndolas bien en moldes de hoja de lata. Pónense estos moldes en lugar caliente por cierto tiempo, imprimiéndoles un movimiento de trepidacion, y cuando la superficie de la pasta esté bien unida, déjanse enfriar los moldes, despégase el chocolate, y para conservarlo, envuélvese en hojas de estaño.

ELECTUARIOS, confecciones y opiatas; Électuaires, Confections et Opiats, Franc.; Electuaries, Confections and Opiates, Ing.; *Electuaria, Confectiones et Opiata.*

Se confunden bajo estas denominaciones medicamentos de consistencia de pasta blanda, compuestos de polvos, de pulpas, á veces de extractos, y aun de sales, unido todo por medio de un jarabe, simple ó compuesto, del azúcar, la miel, y en algunos casos de una resina líquida.

El nombre de *Electuario* significaba que las sustancias que entraban en la composicion habian sido elegidas con un cuidado especial; el de *Confeccion*, que su preparacion exigia circunstancias minuciosas y manipulaciones particulares; en fin, el de *Opiata*, reservado al principio á las composiciones de esta especie que contenian opio, actualmente se aplica á los electuarios magistrales, principalmente á los que se usan como dentríficos. La ventaja principal de los electuarios, consiste en hacer ménos desagradable la administracion de los polvos, uniéndolos á un excipiente que aproxima sus partículas, y forma un conjunto ménos voluminoso y más coherente.

Hay reglas generales que deben observarse en la preparacion de estos medicamentos para obtenerlos en un estado conveniente.

1ª Hacer un polvo compuesto de todas las sustancias pulverizables.

2ª Las gomo-resinas blandas se harán disolver en un líquido idóneo, ó se dividirán bien por medio de los polvos.

3ª A los extractos se les dará, para mezclarlos, la consistencia de miel espesa.

4ª Debe evitarse el empleo de azúcar muy cristalizable y de miel granujienta. El azúcar es conveniente cuando los electuarios se componen en mucha parte de pulpas; y la miel, si abundan en su composicion los polvos.

5ª Los jarabes que hayan de servir de excipientes deberán tener una consistencia mayor que la ordinaria.

6ª Al hacer la mezcla, se incorporarán primero las soluciones de extractos y de gomo-resinas á la miel ó al jarabe, calentados á tal punto, que no se reblandezcan ni junten en grumos las materias resinosas. Los polvos se añadirán despues, poco á poco, haciéndoles caer al través de un tamiz de tejido ralo, agitando la mezcla á medida que caigan, para que queden bien incorporados, y al fin se mezclarán los aceites volátiles reducidos á óleosacaruros.

Un electuario bien preparado debe ser homogéneo, y su consistencia, cuando está reciente, la de miel espesa: dicha consistencia se aumenta con el tiempo, se hinchan los polvos y la masa se endurece. Antes que lleguen á este punto, es conveniente ablandarlos con un jarabe apropiado.

Algunas de estas preparaciones se alteran pronto, otras se conservan algunos años, principalmente las que tienen en su composicion sustancias aromáticas, extractivas, resinosas, ó salinas.

Los electuarios deben guardarse en vasos de loza ó de porcelana bien tapados, y en lugares que no sean húmedos ni muy calientes.

U. M. y D. Los electuarios se administran al interior bajo la forma de bolos de un tamaño variable á la D. de 1, 2 y hasta 10 y 12 gram. por dia; en vehículos apropiados. Al exterior, se aplican en lavativas.

ELECTUARIO DE BELEÑO OPIADO. Filonio romano. *Electuarium Hyoscyami opiatum.*

Semillas de beleño	25
Frutos de anís	25
„ de hinojo	25
Castóreo	25
Mirra	25
Canela de Ceilan	30
Extracto de opio	20
Azafran	10
Manzanilla	10
Miel de abejas espesa	1000

Se reducen á polvo muy fino las sustancias, dejando el menor resíduo posible, se mezclan exactamente á la miel un poco caliente, y cuando esté bien frio el electuario, se guarda en bote de porcelana bien tapado.

4 gram. de este electuario contienen próximamente 0.07 de extracto de opio.

U. M. y D. Como calmante y anodino en lavativas, de 1 á 4 gram.

ELECTUARIO DIASCORDIO DE FRACÁSTOR. Electuario de escordio opiado, de cato compuesto, de tierra del Japon; Diascordium, Franc.; *Diascordium ex Fracastor.*

Hojas de escordio en polvo	25
Pétalos de rosa	25
Canela de Ceilan	15
Catecú	15
Bol de Armenia	4
Almáciga	4
Díctamo de Creta	4
Raíz de crameria	4
„ de genciana	4
„ de jengibre	4
Pimienta de Tabasco	4
Extracto acuoso de opio	3
Miel rosada espesa	300

Se reunen todos los polvos y se mezclan bien á la miel un poco caliente. Se guarda el electuario en bote de porcelana bien tapado. 4 gram. de diascordio contienen 0,025 de extracto de opio.

U. M. Como astringente y narcótico. D. 2 á 8 gram.

ELÍXIR AMARGO DE STOUGHTON. Tintura de ajenjo y genciana compuesta, estomacal, Amargos de Inglaterra, Gotas amargas; Elixir stomachique, Teinture d'absinthe composée, Franc.; *Tinctura de Absinthio et Gentiana composita.*

Inflorescencias de ajenjo	25
Raíz de genciana	25
Cortoza de naranjas amargas	25
Ruibarbo	15
Acíbar del Cabo	5
Quina gris	5
Alcohol á 60°	1000

Las sustancias machacadas macérense en el alcohol por diez dias, cuélese con expresion y filtrese.

U. M. Como estimulante, estomáquico y emenagogo. D. 2 á 15 gram.

ELÍXIR DE JABORANDI. Elixir de jaborandi, Franc.; *Elixir de Pilocarpo pinnato.*

Hojas de jaborandi machacadas	100
Alcohol á 60°	600

Macérense las hojas en el alcohol por 10 dias, cuélese exprimiendo fuertemente, mézclense al líquido que resulte 400 de jarabe simple y filtrese. 20 gramos de este elíxir contienen las partes activas de 2 gramos de jaborandi.

Obtiénese de la misma manera el *Elíxir de Coca del Perú.*

U. M.—V. las palabras Coca y Jaborandi.

ELÍXIR DE LARGA VIDA. Tintura de acíbar y de triaca; Elixir de longue vie, Franc.; *Tinctura de Aloe et Theriaca.*

Acíbar del Cabo	40
Raíz de genciana	5
„ de zedoaria	5
Ruibarbo	5
Azafran	5
Agárico blanco	5
Triaca	5
Alcohol á 60°	2000

Divídanse bien las sustancias, macérense en el alcohol por diez dias, cuélese con expresion y filtrese la tintura. 10 gramos de esta tintura contienen 0,20 de acíbar.

U. M. Como purgante, emenagogo y vermífugo. D. Al interior, de 6 á 15 gram.

ELÍXIR PAREGÓRICO DE LA FARMACOPEA DE DUBLIN. Tintura de extracto de opio alcanforada; Teinture d'opium camphrée, Franc.; Camphorated tincture of opium, Ing.; *Tinctura cum extracto opii camphorata.*

Extracto de opio	3
Acido benzóico	3
Aceite volátil de anís	3
Alcanfor	2
Alcohol á 60°	650

Se disuelve el extracto de opio en el alcohol, se añaden las otras sustancias, se dejan en contacto con este vehículo por ocho dias, agitando varias veces, y se filtra.

10 gram. de esta tintura contienen 0,05 de extracto de opio.

U. M. Como narcótico y antiespasmódico. D. Al interior, de 5 á 15 gram.

ELÍXIR DE PROPIEDAD. Tintura de acíbar y mirra azafranada; Elixir de propriété, Franc.; *Tinctura de Aloe et Myrrha crocata.*

Tintura de mirra	120
„ de acíbar	90
„ de azafran	90

Mézclense.

EMETINA MEDICINAL. Emetina morena; Emétine brune ou médicinale, Fran.; Impur emetine, Ing.; *Emetina medicinalis.*

Extracto alcohólico de ipecacuana	100
Agua destilada fria	400

Disuélvase el extracto en el agua, filtrese, hágase evaporar la solucion á B. M., en consistencia de jarabe espeso, extiéndase por capas delgadas en platos, y hágase evaporar hasta la sequedad en la estufa, á un calor moderado.

U. M. Como emética. D. Al interior, 20 centígr. en dos tomas.

EMPLASTOS. Emplâtres, Franc.; Plasters, Ing.; *Emplastra.*

Se da este nombre á medicamentos externos, sólidos, dúctiles, compuestos de materias grasas y resinosas ó de la combinacion de cuerpos grasos con el óxido de plomo. Por su composicion se asemejan á los ungüentos; mas difieren esencialmente por su consistencia. Las sustancias de que se componen deben estar en tales proporciones, que el punto de fusion de la masa emplástica sea superior á la temperatura del cuerpo humano, que á esta temperatura se ablande sin fundirse, que adhiera fuertemente á la piel y que conserve la forma que se le diere.

Por su composicion los emplastos se dividen en *resinosos ó emplastos ungüentos*, y en los que son formados por la combinacion del óxido de plomo con los ácidos oléico, margárico y esteárico, ó *emplastos propiamente dichos.* De estos últimos, algunos se preparan, sin el intermedio del agua, á una temperatura muy superior á 100°, por la cual los cuerpos grasos se alteran profundamente y resultan masas de un color moreno subido que llevan el nombre de *emplastos quemados.*

Los emplastos admiten en su composicion casi las mismas sustancias que los ungüentos, por lo que pueden seguirse para su preparacion las reglas que se dan respecto de éstos.

Para la de los emplastos con el óxido de plomo, se preferirá el litargirio inglés, porque con los de otra procedencia, incluso el del país, rara vez se obtiene un producto irreprochable.

La sustancia grasa que haya de emplear-

se puede ser la manteca de cerdo sola, que siendo bueno el litargirio dará un buen producto. El aceite de ajonjolí, solo ó mezclado con la manteca, comunica un olor desagradable al emplasto, y en la superficie de los magdaleones se forma una costra dura y quebradiza.

Despues de preparada la masa emplástica, se acostumbra dividirla en cilindros pequeños, más ó ménos gruesos, que se llaman *magdaleones:* como esta operacion se hace en una mesa mojada con agua, se debe evitar que haya mucha de ésta cuando los emplastos llevan en su composicion sustancias solubles en dicho líquido.

U. M. Los emplastos se emplean como aglutinativos, cicatrizantes, resolutivos, madurativos, etc.

EMPLASTO AGLUTINANTE. Emplasto de Andrés de la Cruz, de pez compuesto; Emplâtre d'André de la Croix, Franc.; *Emplastrum Picis compositum.*

Pez pura	2000
Copal blanco	620
Trementina	250
Aceite de ajonjolí*	150
Cera blanca	120

Liquídense á un calor moderado las resinas y la cera, añádase el aceite y cuélese.

EMPLASTO DE BELLADONA. *Emplastrum belladonæ.*

Hojas de belladona en polvo medio fino	250
Eter sulfúrico á 56 B.	250
Alcohol á 60°	1000
Agua	250
Emplasto simple	120
Pez de Borgoña	15

Póngase el polvo en el aparato para preparar las tinturas etéreas, añádase el éter, despues de 12 horas de contacto, el alcohol, por cuartas partes; cuando haya pasado éste, el agua, y luego que cese el escurrimiento, destílese el líquido obtenido fraccionando los productos, para aprovecharlos en nuevas operaciones. Evapórese el resíduo á B. M. hasta la consistencia de jarabe espeso, y mézclese á la misma temperatura, con el emplasto y la pez.

De este modo se prepararán tambien los emplastos *de cicuta, de beleño, de digital, de estramonio* y otros análogos.

EMPLASTO DE BETÓNICA. Emplasto de *Gratia Dei*, Cera betónica, Betónica verde; Emplâtre de bétoine, Franc.; *Emplastrum Betonicæ.*

Cera amarilla	600
Trementina comun	600
Copal blanco	100
Hojas frescas de betónica	400
„ „ de laurel	400

Se machacan bien las hojas, se hacen cocer con la trementina y la cera á un calor moderado, agitando continuamente hasta que se evapore el agua de vegetacion, y se aprensan, se agrega al producto el copal derretido y se cuela por un cedazo.

EMPLASTO DE CANTÁRIDAS, epispástico, vejigatorio; Emplâtre vesicatoire, Franc.; Blistering plaster, Ing.; *Emplastrum epispasticum.*

Pez purificada	40
Cera blanca	40
Sebo de carnero	80
Cantáridas en polvo fino	80

Fúndanse la pez, la cera y el sebo, apártese la mezcla del fuego, agréguesele el polvo de cantáridas, y agítese con frecuencia hasta que se enfrie.

EMPLASTO CERA CATÓLICA, de cera compuesto, de Caraña; *Emplastrum Cera catholica.*

Cera pauecillo,	500
Trementina	250
Copal blanco	500
Polvo de gomo-resina bedelio	40
„ „ „ „ incienso	40
Bálsamo negro	40

Háganse fundir á un calor moderado las tres primeras sustancias; cuélese la mezcla, incorpórensele los polvos y el bálsamo y divídase en magdaleones.

EMPLASTO DE CICUTA CON GOMO-RESINA AMONIACO. Emplâtre de ciguë, Franc.; *Emplastrum de Cicutâ cum gummi-resina ammoniaco.*

Hojas frescas de cicuta	800
Pez pura	400
Cera amarilla	200
Goma amoniaco	200
Aceite de cicuta	c. b.

Se machacan bien las hojas, se extienden sobre una estera *(petate)* á la sombra y al aire libre hasta que pierdan la mitad de su agua de vegetacion. Háganse entónces cocer con la pez y la cera hasta que se disipe casi enteramente dicha agua, aprénsense fuertemente, y añádase al producto la goma amoniaco en polvo ó disuelta en alcohol á 56° y evaporada al punto de extracto blando. Si resultare duro el emplasto, se le dará la consistencia conveniente agregándole aceite de cicuta.

U. M. Como calmante de los dolores neurálgicos.

EMPLASTO DE CIMBRON DE CASTILLA, de alhucema compuesto; *Emplastrum Lavandulæ compositum.*

Copal blanco	1000
Cera de campeche	1000
Pez limpia	375
Aceite de ajonjolí	100
Liquidámbar colado	180
Polvo fino de pimienta de Tabasco	120
Aceite volátil de alhucema	4
„ „ de canela	0,50
„ „ de clavo	1
„ „ de orégano	2
„ „ de anís	2
„ „ de romero	2

* La cantidad de aceite fijada en esta fórmula, es solamente aproximativa; tendrá que aumentarse ó disminuirse segun la temperatura de las localidades en que se haga la preparacion y el estado en que se hallen los demas ingredientes. Esta misma advertencia se hace extensiva á todas las preparaciones análogas.

Se hacen fundir las resinas y la cera, se les añade el aceite, se cuela, y cuando se haya enfriado un poco la mezcla, se incorporarán bien el liquidámbar, el polvo de pimienta y los aceites volátiles. Este emplasto, extendido en papel negro, lleva el nombre de *Piel divina.*

U. v. Para chiqueadores.

EMPLASTO DE CLORAL. Emplâtre de chloral, Franc.; *Emplastrum cum chloralo.*

Cera blanca	1
Cloral hidratado	1

Hágansc fundir en B. M. y mézclense.

EMPLASTO CONFORTATIVO DE VIGO. Emplasto de óxido de plomo rojo, catagmático, regio, contra rotura, para las hernias; *Emplastrum catagmaticum ex Vigo.*

Emplasto simple	3250
Cera de Campeche	500
Trementina pura	250
Gome-resina incienso en polvo	120
„ „ mirra	120
Resina sandaraca	120
„ sangre de drago	120
Oxido rojo de plomo	120
Bol arménico	120

Se funden el emplasto simple, la cera y la trementina, y se les mezclan bien los polvos.

U. v. Lo emplea el vulgo extendido sobre badana, en las fracturas, á las que forma una especie de férula con él.

EMPLASTO DIACHYLON GOMADO. Emplâtre diachylon gommé, Franc.; *Emplastrum Diachylum gummatum.*

Emplasto simple	960
Cera panecillo	60
Pez blanca	60
Trementina comun	60
Gomo-resina gálbano	25
„ „ amoniaco en polvo	25
„ „ bedelio en polvo	25

Hágase fundir el emplasto simple á un calor suave, mézclesele la pez, la cera y la trementina derretidas; añádanse: el gálbano disuelto en alcohol á 60° y evaporado en consistencia de extracto blando, y los polvos de las otras gomo-resinas haciéndolos caer en el emplasto por medio de un tamiz grueso, removiendo á la vez todo para que quede bien mezclado.

U. M. Como aglutinante.

EMPLASTO DIVINO, de óxido de plomo y acetato de cobre, Sánalo todo, *Manus Dei;* Emplâtre divin, Franc.; *Emplastrum Oxidi plumbi cum acetate cuprico.*

Emplasto diaquilon gomado	500
Cardenillo en polvo	8

Hágase fundir el emplasto y mézclese el cardenillo diluido en un poco de alcohol.

EMPLASTO DE ESTABILLO DE PUEBLA. *Emplastrum ex Estabillo.*

Emplasto simple	1600
Cera de campeche	180
Pez pura	60
Gome-resina gálbano	30
Gomo-resina amoniaco en polvo	30
„ „ incienso en polvo	30
Oxido de zinc en polvo	30
Resina sangre de drago idem	16
Bol arménico idem	15
Alcanfor idem	15
Bicloruro de mercurio	10
Aceite volátil de romero	10
„ „ de succino	10

Hágase fundir el emplasto simple, mézclesele la cera y la pez derretidas, agréguense el gálbano en consistencia de extracto blando, y los polvos pasándolos por un tamiz, y agítese todo continuamente; en seguida agréguese el bicloruro de mercurio disuelto en la cantidad necesaria de alcohol, y al último los aceites volátiles, agitando continuamente para mezclar bien todo.

EMPLASTO DE GÁLBANO AZAFRANADO. Emplasto de óxido de plomo con azafran, de melilote compuesto; *Emplastrum Oxidi plumbi crocatum.*

Emplasto diaquilon gomado	500
„ de melilote	500
Gomo-resina gálbano	250
Polvo de azafran	30

Se hacen fundir los emplastos á fuego moderado y se les mezclan el gálbano en consistencia de extracto blando y el polvo de azafran.

U. v. Como madurativo.

EMPLASTO DE JABON. Emplasto antipodágrico de Taquenio; Emplâtre de savon, Franc.; *Emplastrum Oxidi plumbi cum sapone.*

Emplasto simple	1000
Cera blanca	50
Jabon blanco en polve	60

Háganse fundir la cera y el emplasto á un suave calor; agréguese el jabon agitando para que se mezcle bien.

Añadiendo á 100 gram. de este emplasto 1 gram. de alcanfor, se hace el *Emplasto de jabon alcanforado.*

U. v. Como resolutivo.

EMPLASTO DE LA MADRE TECLA, de Fusco, de Alberto; Emplâtre brun, Onguent de la mère Thécle, Fran.; *Emplastrum fuscum.*

Aceite de olivas	250
Manteca de cerdo	125
Mantequilla	125
Cera amarilla	125
Litargirio en polve	125
Sebo	125
Pez purificada	25

Caliéntense las materias grasas en un cazo de cobre amplio hasta que se desprendan vapores; añádase entónces el litargirio por partes, y remuévase continuamente con una espátula de madera, manteniendo la mezcla en el fuego sin cesar de agitarla hasta que tome un color moreno subido; entónces añádase la pez, y luego que se funda ésta, apártese del fuego. Puede dividirse en panecites y envolverles en hojas de estaño.

EMP

U. v. Para modificar y cicatrizar las úlceras crónicas.

EMPLASTO DE MELILOTO. Emplâtre de mélilot, Franc.; *Emplastrum de Meliloto simplex.*

Meliloto fresco	150
Sebo	200
Pez	300
Cera panecillo	400

Macháquese el meliloto, hágase cocer con el sebo á fuego suave hasta disipar su agua de vegetacion, aprénsese, cuélese y añádanse al producto las otras sustancias, caliéntese suavemente, y agítese para mezclar bien todo.

EMPLASTO CON EXTRACTO DE OPIO. *Emplastrum cum extracto opii.*

Emplasto simple	50
Pez de Borgoña	10
Extracto acuoso de opio en polvo	20

Fúndanse el emplasto y la pez á un calor moderado, y déjense enfriar lo suficiente para mezclarles el extracto por malaxacion.

EMPLASTO RESOLUTIVO, de los cuatro fundentes; Emplâtre resolutif, des quatre fondants, Franc.; *Emplastrum resolvens.*

Emplasto de jabon	100
„ de cicuta	100
„ diaquilon gomado	100
„ de vigo mercurial	100

Mézclense los emplastos fundiéndoles juntos á un suave calor.

EMPLASTO SIMPLE, de Protóxido de plomo, comun, de litargirio, de la Vírgen, jabon de plomo; Emplâtre simple, Franc.; Lead plaster, Ing.; *Emplastrum simplex.*

Litargirio inglés en polvo fino	2000
Manteca de puerco	4000
Agua comun	3000

Pónganse á hervir las tres sustancias en un cazo de cobre de capacidad triple del volúmen de la mezcla; manténganse hirviendo á un calor moderado, agitándolas continuamente con una espátula grande de madera, reemplazando con agua caliente la que se evapore, para evitar que la temperatura pase de 100°. Cuando la masa emplástica tome un color blanco uniforme, que se desprenden de ella por la agitacion pequeñas burbujas, formadas por el aire encerrado en delgadas películas, y que echada una corta cantidad en agua fria, se pueda amasar con los dedos sin que se adhiera á ellos, apártese del fuego, y cuando se enfrie, al grado de poderse manejar con las manos, sepáresele por malaxacion lo más que se pueda del agua, y fórmense gruesos cilindros del peso de un kilógramo para conservarla.

Añadiendo á 800 gramos de este emplasto 50 gram. de cera blanca y 25 gram. de sulfato de zinc, se obtiene el *Emplasto diapalma.*

EMPLASTO DE TACAMACA. Emplasto de copal; *Emplastrum Tacamahacæ.*

EMU

Resina tacamaca	500
„ copal blanco	500
Trementina comun	500
Cera blanca	250

Hágase fundir al calor necesario las sustancias y cuélense.

Añadiendo á sesenta gram. del emplasto de tacamaca doce gotas de aceite volátil de tomillo y doce de succino, se obtiene el *Emplasto aromático de Piña.*

U. v. Bajo la forma de chiqueadores contra los dolores de cabeza.

EMPLASTO VEJIGATORIO DE GUTIERREZ, de biyoduro de mercurio; *Emplastrum cum Iodureto hydrargyrico ex Gutierrez.*

Biyoduro de mercurio	1,25
Emplasto simple	10

Mézclense á frio amasando el emplasto y el yoduro con los dedos.

U. M. Como vejigatorio en lugar del de cantáridas, en las enfermedades de la vejiga y riñones. Su accion vejigatoria se produce en el mismo número de horas que la produce el de cantáridas.

EMPLASTO DE VIGO CON MERCURIO. Emplasto de ranas con mercurio; Emplâtre mercuriel de Vigo, Franc.; *Emplastrum Vigonis cum hydrargyro.*

Mercurio puro	300
Liquidámbar purificado	150
Trementina pura	50
Pez pura	50
Cera blanca	50
Emplasto simple	1000
Gomo-resina amoniaco en polvo	15
„ „ bedelio en polvo	15
„ „ incienso en polvo	15
„ „ mirra en polvo	15
Azafran en polvo	10
Aceite volátil de alhucema	5

Se pone el mercurio con la mitad del liquidámbar, la trementina y quince grames de manteca de cerdo en un mortero de mármol, y se agita vigorosamente la mezcla hasta que, frotando una pequeña cantidad sobre papel, no se vean glóbulos del metal: entónces háganse fundir la pez, la cera y el emplasto simple, añádase lo restante del liquidámbar, y cuando por el enfriamiento se acerque la masa á la consistencia de pomada, agréguense la mezcla mercurial, los polvos y el aceite volátil.

U. M. Como resolutivo.

EMULSIONES. Horchatas; Emulsions, Franc. ó Ing.; *Emulsiones.*

Las emulsiones son medicamentos líquidos generalmente blancos y de consistencia análoga á la de la leche, formados por resinas, gomo-resinas ó cuerpos grasos, suspendidos en el agua por intermedio de sustancias albuminosas ó mucilaginosas.

Se dividen las emulsiones en naturales y artificiales. Las primeras se obtienen moliendo las semillas emulsivas hasta formar una pasta fina, y diluyendo ésta en agua ce-

mun ó aguas medicamentosas; las segundas se preparan, ya con el agua sola, como se hace con las gomo-resinas, ya con el agua y el alcohol, como se hace con algunos bálsamos y resinas, ó ya sirviéndose de la goma arábiga, de la de tragacanto ó de la yema de huevo, como intermedios para emulsionar con el agua los cuerpos grasos, los aceites volátiles y las resinas.

Las emulsiones que se preparan con las semillas emulsivas, no deben llevar en su composicion ácidos, sustancias alcohólicas ni otéreas. Dichas emulsiones son muy alterables, y por lo mismo deben prepararse en cortas cantidades, conservarlas en lugar fresco, y solamente por un tiempo que no pase de ocho horas.

EMULSION DE CERA BLANCA. Leche de cera, Mixtura antidiarréica; Emulsion de cire, Franc.; *Emulsio cum Cera.*

Polvo de goma arábiga blanca	25
Cera blanca	25
Jarabe comun	180
Agua	250

Se hace un mucílago con la goma y cincuenta gram. del agua hirviendo, en un mortero de porcelana calentado, se agrega la cera fundida y se incorpora bien por medio de la agitacion: se añaden despues, sin dejar de agitar, el jarabe y el resto del agua.

U. M. En la diarrea. D. Por cucharadas.

EMULSION PURGANTE DE ACEITE DE RICINO. Emulsion purgative avec l'huile de ricin, Franc.; *Emulsio cum oleo é seminibus Ricini.*

Aceite de ricino	30
Goma arábiga blanca en polvo	8
Agua comun	60
Jarabe de azahar	30

Hágase un mucílago con la goma y su peso de agua en un mortero de porcelana, incorpórese bien el aceite y agrégnese poco á poco el resto del agua y el jarabe.

EMULSION PURGANTE DE ESCAMONEA. Emulsion purgative de scammonée, Franc.; *Emulsio cum Scammonia.*

Polvo de escamonéa de Alepo	1
Azúcar blanca	15
Leche de vaca	120
Agua de azahar	5

Tritúrese en un mortero de porcelana la escamonéa con un poco del azúcar hasta dividirla bien; añádase entónces el resto del azúcar, la leche y el agua.

EMULSION PURGANTE DE RESINA DE JALAPA. Emulsion purgative à la résine de Jalap, Franc.; *Emulsio cum resina Jalapæ.*

Resina de Jalapa	0,50
Azúcar blanca	30
Agua de azahar	10
,, comun	120

Media yema de huevo.

Tritúrese la resina con un poco de azúcar para reducirla á polvo muy fino; agrégnese poco á poco la yema de huevo, y tritúrese bastante tiempo para dividir muy bien la resina; mézclense entónces por pequeñas porciones el resto del azúcar y del agua.

EMULSION SIMPLE. Horchata de almendras, Leche de almendras; Emulsion simple, Franc.; *Emulsio simplex.*

Almendras dulces mondadas	25
Azúcar blanca	25
Agua comun	500

Tritúrense las almendras con el tercio de la azúcar y un poco del agua en un mortero de porcelana hasta reducirlas á pasta muy fina, dilúyase ésta en el resto del agua, cuélese con expresion por una lanilla y añádasele lo demas del azúcar.

Prepáranse de la misma manera la *Emulsion comun ó de semillas de melon* y la de otras semillas emulsivas.

Añadiendo á 500 gram. de la emulsion comun 10 de goma arábiga, se hace la *Emulsion arábiga;* y si se mezcla á la misma cantidad de emulsion comun, por medio de una poca de magnesia, 3 decígram. de alcanfor, se obtiene la *Emulsion alcanforada.*

U. M. La alcanforada en las inflamaciones de la vejiga y de la uretra; las otras como refrescantes.

ERGOTINA DE BONJEAN. Ergotine de Bonjean, Franc.; *Ergotina ex Bonjean.*

Cornezuelo de Centeno en polvo grueso	c. b.

Agótese por el agua fria en un aparato de desalojamiento; caliéntese el líquido que se obtenga á B. M., filtrese, si hubiere coagulacion de albumina, y hágase evaporar á B. M., hasta la consistencia de jarabe no muy espeso; añádasele un gran exceso de alcohol á 85°, déjese en reposo para que se depositen las materias gomosas, y cuando el líquido esté trasparente y limpio, decántese y hágase evaporar á B. M. hasta la consistencia de extracto blando.

Este es de un color rojo moreno, homogéneo, tiene un olor de carne asada y un sabor algo picante y amargo.

U. M. Como emenagoga y hemostática. D. Al interior, de 20 centígr. á 2 gram. y hasta 4 gram.

ESPARADRAPOS. Sparadraps, Franc.; Adhesive plaster cloths, Ing.; *Sparadrapa.*

Tienen este nombre las telas de algodon, lino, seda y aun hojas de papel, cubiertas por un lado ó por los dos, de una capa de alguna composicion emplástica.

Para el esparadrapo más usado en las grandes operaciones quirúrgicas, se emplea tela de algodon que sea de hilo plano, y con bastante peluza para que retenga el emplasto y no se despegue.

Un buen esparadrapo debe tener los requisitos siguientes: que la capa emplástica sea igual en toda la superficie de la tela, que adhiera bien á la piel, que tenga bastante consistencia para que sus superficies puestas

en contacto no se adhieran entre sí, y bastante suavidad para que pueda doblarse en todos sentidos y aun estregarse sin que se despegue el emplasto.

Se pueden hacer esparadrapos con todas las composiciones emplásticas; pero los más usados se hacen segun las fórmulas siguientes.

ESPARADRAPO AGLUTINANTE. Tafetan inglés ó de Inglaterra, de cola de pescado; Taffetas d'Angleterre, Fran.; Court plaster, Ing.; *Sericum anglicum.*

Buche de pescado	30
Agua	240
Alcohol á 60°	240

Córtese la cola en pequeños pedazos y hágase macerar en el agua por veinticuatro horas; añádase el alcohol, caliéntese á B. M. en vasija tapada hasta que se disuelva la cola, y cuélese despues.

Por otra parte prénda se en un bastidor el tafetan del color que se necesite, de modo que quede bien extendido; cúbrase una de sus superficies por medio de una brocha, con muchas manos sucesivas de la solucion gelatinosa, que se mantendrá líquida á un calor suave, dejando que seque una mano ántes de dar la otra; désele en seguida una mano con tintura concentrada de bálsamo de Tolú: déjese secar ésta; désele por último otra de la solucion gelatinosa, y divídase en rectángulos de la manera acostumbrada.

U. M. Para cubrir las pequeñas heridas.

ESPARADRAPO COMUN. Esparadrapo simple, Tela emplástica; Sparadrap simple, Fr.; Adhesive plaster cloth, Ing.; *Sparadrapum simplex.*

Emplasto simple	500
Pez de Borgoña	100

Háganse fundir las sustancias á fuego moderado y extiéndase la mezcla por medio del esparadrapero sobre tiras de tela de algodon del ancho y largo que sea necesario.

Así se prepararán los *Esparadrapos de emplasto diaquilon gomado, de Vigo mercurial, etc.*

U. M. Para reunir las heridas, y otros usos quirúrgicos.

ESPARADRAPO REVULSIVO CON TAPSIA. Sparadrap revulsif de thapsia, Fran.; *Sparadrapum cum resina Thapsiæ.*

Pez purificada	150
Copal blanco	125
Cera panecillo	180
Trementina comun	50
Resina de tapsia	36

Se funden las tres primeras sustancias, se les añade la trementina, se cuela la mezcla, se le incorpora bien la resina de tapsia y se extiende como el esparadrapo comun.

ESPARADRAPO VEJIGATORIO. Sparadrap vesicatoire, Franc.; *Sparadrapum vesicans.*

Cera panecillo	75
Pez limpia	30
Copal blanco	20
Basalicon	45
Aceite de olivas	8
Cantáridas en polvo fino	84

Háganse fundir las resinas y la cera, añádanse el ungüento y el aceite é incorpórense las cantáridas. Apártese la mezcla del fuego, muévase de tiempo en tiempo, y cuando esté convenientemente fria, extiéndase en forma de esparadrapo sobre tiras de hule (tela preparada con aceite de linaza).

ESPECIES. Espèces, Fran.; Species, Ing.; *Species.*

En farmacia se da el nombre de especies á una mezcla de muchas plantas ó partes de plantas, secas y divididas en fragmentos, que se puedan mezclar con facilidad.

Las especies sirven ordinariamente para hacer infusiones, cocimientos y otras preparaciones de este género.

En la preparacion de estos medicamentos debe evitarse mezclar materias de textura muy diferente, como raíces y flores, raíces y hojas; pues además de que no se mezclarian bien, sometidas á la accion disolvente de los vehículos, serian penetradas desigualmente, y en el caso de hacer intervenir el calórico, para unas seria muy fuerte y para otras muy débil. Por lo mismo, no deben mezclarse sino sustancias que cedan con igual facilidad sus principios activos.

Las especies medicinales deben componerse de partes iguales de las sustancias medicamentosas.

ESPECIES AMARGAS. Espèces amères, Franc.; *Species amaræ.*

Hojas de cardosanto	10
„ de ajenjo del país	10
Tlanchalahua	10

Córtense menudamente y mézclense.

ESPECIES AROMÁTICAS. Espèces aromatiques, Franc.; *Species aromaticæ.*

Flores de alhucema	10
Hojas secas de estafiate	10
„ „ de romero	10
„ „ de yerbabuena	10
„ „ de salvia	10
„ „ de orégano	10
„ „ de tomillo	10

Mézclense.

ESPECIES ASTRINGENTES. Espèces astringentes, Franc.; *Species astringentes.*

Cortezas de frutos de granado	10
Raíz de suelda del país	10
„ de ratania	10

Píquense menudamente las raíces, divídase la corteza y mézclese todo.

ESPECIES CARMINANTES. Frutos carminantes; Espèces carminatives, Fran.; *Species carminativæ.*

Frutos de anís	10
„ de alcaravea	10
„ de culantro	10
„ de hinojo	10

Mézclense exactamente.

ESPECIES DIAFORÉTICAS. Espèces diaphorétiques, Franc.; *Species diaphoreticæ.*

Flores secas de amapolas	10
„ „ de borraja	10
„ „ de violeta	10
„ „ de saúco	10

Mézclense.

ESPECIES EMOLIENTES. Espèces émollientes, Franc.; *Species emollientes.*

Hojas secas de malva	10
„ „ de parietaria	10
Flores „ de gordolobo	10
„ „ de saúco	10

Mézclense.

ESPECIES NARCÓTICAS. Espèces narcotiques, Franc.; *Species narcoticæ.*

Hojas secas de beleño	10
„ „ de belladona	10
„ „ de cicuta	10
„ „ de solano negro	10
„ „ de tabaco	10

Mézclense.

ESPECIES PECTORALES. Espèces pectorales, Franc.; *Species pectorales.*

Hojas secas de marrubio	5
„ „ de yerba dulce	15
„ „ de culantrillo	15
Orozúz machacado	10

Mézclense.

ESPECIES PURGANTES. Té de salud; Thé de Saint-Germain, Franc.; *Species purgativæ.*

Hojas de sen	120
Flores de saúco	50
Frutos de anís	50
„ de hinojo	30
Crémor	30

Macháquense las plantas, mézclense exactamente con el crémor, y divídase la mezcla en papeles de 5 gram. cada uno.

ESPECIES SUDORÍFICAS. Cuatro leños sudoríficos; Espèces sudorifiques, Fran.; *Species sudorificæ.*

Raspaduras de guayacan	10
Raíz de cocolmeca	10
Corteza de sasafrás	10
Raíz de zarzaparrilla	10

Córtese la zarzaparrilla en pequeños pedazos, macháquese la cocolmeca, agrégnese el sasafrás dividido y mézcleso todo exactamente.

El guayacan, debiendo ser tratado por cocimiento, se pone en un paquete separado.

EXTRACTOS. Extraits, Franc.; Extracts, Ing.; *Extracta.*

Los extractos son medicamentos oficinales, de consistencia variable, que se obtienen por la evaporacion de jugos vegetales y rara vez animales, ó por el tratamiento de una sustancia orgánica por un líquido capaz de disolver sus principios activos; reduciendo despues la solucion que resulta á un volúmen muy pequeño por la evaporacion. Los líquidos más empleados con este fin, son: el agua, el alcohol ó el éter.

La composicion de los extractos es muy variable y complexa. Contienen, además de los principios que existen en las plantas, los que se forman en el curso de las operaciones que se practican para obtenerlos. En los jugos vegetales encuéntranse generalmente principios inmediatos alcalinos, neutros ó ácidos, aceites volátiles, gomas, gomo-resinas y resinas, materias pécticas y albuminoides, azúcares, taninos, fécula, sustancias grasas y cerosas, sales orgánicas ó inorgánicas, principalmente de base de cal y de potasa, clorofila, y finalmente materias mal definidas que pueden pertenecer á alguno de los grupos anteriores ó ser el resultado de su trasformacion ó destruccion lenta á las que se da el nombre de materias extractivas ó extractivo, caracterizado éste por su solubilidad en el agua, el cual puede comprender todos los principios llamados colorantes, amargos, etc. Bajo la influencia del calor y del aire, estos principios experimentan notables trasformaciones: se produce siempre una cantidad más ó ménos grande de una materia de color moreno, verde ó negro, insoluble en el agua, soluble en los licores alcalinos, en los que los ácidos la precipitan, tiene mucha analogía con el ácido húmico: Berzelius la denominó *extractivo oxigenado ó apotema.* Es un compuesto muy complexo y poco conocido, que probablemente no existiria en los extractos, si al prepararlos se pudiesen precaver de la accion del calórico y del aire. Actualmente esta es la mira de los farmacéuticos. Adviértese además en la preparacion de los extractos, otros fenómenos de hidratacion y de oxidacion: los principios volátiles se disipan ó alteran, y en parte son retenidos algunas veces por el apotema, ya solo ó unido á materias grasas ó resinosas. Los que al principio de la elaboracion son hidrocarburos por hidratacion ú oxidacion, dan una serie de alcoholes, de aldeidas, de ácidos y de éteres, que en las operaciones siguientes se volatilizan, descomponen ó resinifican. El azúcar cámbiase en glucosa. Las féculas, la basorina y la cerasina hácense solubles.

Los taninos se alteran aun más rápidamente, y es probable que á sus expensas se forme el apotema, al que acompañan los productos de coagulacion y de destruccion de las materias pécticas y albuminoides.

La dificultad, hasta ahora insuperable, de establecer una clasificacion de los extractos, fundada en su composicion íntima, ha hecho recurrir al arbitrio de colocarlos en el órden de los vehículos, por cuyo medio se obtienen. Así es que, siendo el agua, el alcohol y el éter, los líquidos que sirven generalmente para preparar los extractos, háuse dividido éstos en acuosos, alcohólicos y etéreos. En los primeros han establecídose dos secciones, segun que se preparan con el zumo del vegetal ó solamente por la accion del agua,

EXT

La primera seccion comprende tres series: los *extractos de zumos de frutos ó arropes*, los de *zumos de plantas depurados, y no depurados.*" La segunda, los que se preparan con el agua mediante la lixiviacion, la maceracion, la infusion ó la decoccion: *extractos acuosos propiamente dichos.*

Los extractos de zumos de frutos ó arropes, se preparan haciendo evaporar dichos zumos en B. M. hasta la consistencia de miel espesa. Los de jugos de plantas no depurados ó de Storeck, obtiénense fácilmente, distribuyendo los jugos en platos bastante ámplios, por capas poco espesas, y exponiéndolos en estufa á un calor de 36 á 40° hasta darles la consistencia conveniente. Los depurados hácense clarificando los zumos de las plantas por medio del calor y la filtracion, y evaporándolos á una temperatura moderada hasta la consistencia debida.

En los que se preparan con el agua, la lixiviacion es aplicable al mayor número de materias; pero la naturaleza mucosa de algunas, ó circunstancias particulares de su textura, hacen que sea más conveniente la maceracion: ésta, pues, se usa ventajosamente para preparar los extractos de bayas de enebro, de ruibarbo, de acíbar, de opio y de cañafístula.

La infusion es un modo operatorio bastante conveniente: por su medio las materias delicadas enteras son penetradas fácilmente, y aun las de tejido denso, teniendo cuidado de dividirlas bien.

La decoccion es recomendada para las materias densas que son difícilmente penetradas, que sólo contienen principios fijos, ó que siendo algunos de ellos insolubles por sí mismos, se disuelven á favor de otros por la accion prolongada del agua hirviendo, como sucede con el rojo cincónico y la resina de guayacan; pero en muchos casos tiene el inconveniente de alterar las materias extractivas y hacer que disminuyan los productos, favoreciendo la tendencia que tiene la materia extractiva á combinarse con la fibra vegetal.

En todas estas operaciones deberá usarse el agua destilada ó de lluvia.

Con el fin de eliminar materias inertes y obtener extractos más activos, empléase un método que puede llamarse mixto. Este consiste en hacer un extracto alcohólico, tratarlo por el agua, filtrarlo y hacerlo evaporar de nuevo. A este género de extractos pertenecen la emetina impura ó medicinal. Procediendo de un modo inverso, tratando el extracto acuoso por el alcohol, se prepara la ergotina de Bonjean, y presúmese que saldrian más activos los extractos de acónito y de las Soláneas. Para obtener extractos muy activos de estas plantas y de la cicuta, háse propuesto tambien el tratamiento por alcohol á 90° que contenga $^1/_{23}$ de ácido piroleñoso. Tales extractos podrian distinguirse con el nombre de *acetalcohólicos.*

* Estas dos series, por considerarse ya inútiles, las suprimimos en esta edicion de la Farmacopea.

EXT

Los extractos alcohólicos se preparan generalmente por maceracion ó lixiviacion; pero hay sustancias cuyo tejido es difícilmente penetrado por el alcohol y hay necesidad de ocurrir á la digestion: tales son las semillas de las Soláneas, de colchico, etc.; la haba del Calabar necesita además la lixiviacion con el alcohol hirviendo.

Cuando las sustancias abundan en principios extractivos como las plantas de las Soláneas, la quina, la digital, etc., empléase alcohol á 60°, y á 80° si se trata de disolver casi exclusivamente alcaloides, resinas ó esencias. Los extractos etéreos son poco numerosos y de uso muy limitado entre nosotros: prepáranse por lixiviacion.

Cualquiera que fuere el vehículo que deba emplearse para la preparacion de un extracto, la sustancia ha de estar bien dividida, ya por seccion, ó reducida á polvo grueso. Sea el que fuere el modo operatorio que se use para obtener las soluciones, ha de procurarse que sean muy concentradas, y evaporarlas en el menor tiempo al grado más bajo de calor posibles. La evaporacion hácese generalmente á baño de María; la temperatura no debe pasar de + 80° para los extractos acuosos ó alcohólicos, ni de + 50° para los etéreos.

Con el fin de acelerar la preparacion de los extractos, y evitar el contacto prolongado del aire, se ha creido conveniente hacer la evaporacion en el vacío. Pero este sistema de fabricacion exige aparatos complicados y costosos apropiados á la grande industria, mas fuera del alcance de la generalidad de los farmacéuticos; y no obstante la autoridad de Grandval, Berjot, Daussel, etc., preferimos la opinion de Deschamps d'Avellon, de Soubeiran y de Schmitt, de que los extractos deben ser preparados por los farmacéuticos. Las razones en que se funda tal opinion, son estas: los extractos secos preparados en el vacío son muy higroscópicos; en poco tiempo y al simple contacto del aire adquieren una consistencia más ó ménos elástica, difícil de manipular. Fácil será al farmacéutico encontrar dos ó tres kilógramos de la sustancia que necesite para preparar un extracto, pero difícilmente conseguirá centenares de kilógramos para una fabricacion industrial, y se expondrá además al gravámen que le resulte si no expende oportunamente el producto. Las alteraciones y adulteraciones de los extractos de la industria, son muy frecuentes, y descubrirlas en el estado actual de los estudios analíticos es muy difícil. Del estudio comparativo hecho por médicos y farmacéuticos eminentes, de los extractos obtenidos por el vacío y el B. M., ha resultado que no hay superioridad en aquellos, cuando éstos se hacen con el cuidado y las precauciones necesarias.

Hay, pues, dificultades para que los farmacéuticos preparen los extractos al vacío; y variedad de opiniones sobre sus ventajas, hay inconvenientes graves para aceptar los

EXT

do la industria, pero nada se opone á que subsista como método general de concentracion de los extractos, el B. M. Podrá ser más seguro el del vacío para los de las plantas, cuyos principios activos son muy alterables ó fugaces, como la cicuta, las de las Solánoas, Ranunculáceas, etc., mas el que está llamado á resolver esta gran cuestion de evitar la accion del calor sobre las sustancias vegetales, segun la opinion de varios farmacéuticos franceses de los más distinguidos, es el de la concentracion por medio del frio, propuesto por nuestro compatriota Alfonso Herrera.

La evaporacion de los extractos en el vacío puede hacerse en el aparato de Grandval, que se compone de dos vasos ovoides de la capacidad total de 30 litros.

La capacidad del que debe contener el extracto, es solamente de 7 á 8 litros, y está formado de dos partes que se ajustan por medio de tuercas. Tiene tres bocas para tubos, una en que se coloca un embudo de llave, la otra un tubo de comunicacion con el segundo vaso y la tercera que pueda ser exactamente cerrada por medio de un tapon de cobre, de tornillo.

El segundo vaso sirve de refrigorante. Tiene no más dos bocas para tubos; en una se coloca el tubo de comunicacion y la otra se cierra con su tapon de cobre, de tornillo. Hácese uso de este aparato, echando algunos litros de agua en cada vaso, y haciéndola hervir para expulsar por medio del vapor el aire; ciérrase la boca del vaso pequeño, extráese por medio de un sifon el agua del vaso mayor y se cierra éste exactamente. Ejecútase la misma operacion en el pequeño, é introdúcese en él, con precaucion, la solucion medicamentosa por medio de la llave de tornillo, para evitar la entrada del aire; colócase el aparato en un B. M., mantiénese á una temperatura de 35 á 45° haciendo caer á la vez una corriente de agua fria sobre el refrigerante. La destilacion comienza inmediatamente y se continúa hasta que termine la evaporacion.

Segun Huraut, puede servir para la evaporacion al vacío, el alambique modificado por Soubeiran para los hidratos. En tal caso el tubo que conduce el vapor, en vez de terminar en el fondo del B. M., sube verticalmente y á tal altura, que su extremidad quede colocada arriba del líquido sometido á la evaporacion. Los primeros vapores expelen el aire del aparato, ciérrase luego la llave que conduce los vapores y procédese á la evaporacion á B. M. como se hace de ordinario para preparar los alcoholatos. Dáse por sabido que todas las junturas del aparato deben enlodarse perfectamente.

El método de concentracion de los extractos por el frio, de Herrera, se publicó en la «Gaceta Médica de México» el año de 1866, como se dijo en la primera edicion de esta Farmacopea, y últimamente en algunos periódicos de farmacia franceses, que lo tomaron del American Journal of Pharmacy, de

EXT

los Estados Unidos del Norte. Practícase poniendo el líquido que ha de producir el extracto, en un aparato de congelacion, tal como una sorbetera si se opera en pequeño, ó el de Gongaud si ha de hacerse en grande: la mezcla frigorífica puede ser de hielo y cloruro de sodio ó de calcio cristalizado, que es preferible. Cuando la mayor parte de la solucion se haya congelado, envuélvase en un lienzo bastante resistente y aprénsese; desmenúcese la torta de hielo que queda en el lienzo y aprénsese de nuevo, para separarle el líquido que retiene. Repítanse las congelaciones dos ó tres veces, procurando que la concentracion no llegue á punto de que puedan precipitarse las materias poco solubles que la solucion contenga. Concentradas así las soluciones, distribúyanse por capas delgadas en platos bastante extendidos, y expónganse al calor del sol ó de una estufa cuya temperatura no exceda de 30° hasta que adquieran la consistencia necesaria.

El Pr. Herrera propone para estos extractos la denominacion de *opopicnolados* (del griego: jugo condensado).

Los extractos de los zumos de las plantas no depurados, obtenidos de esta manera, conservan todos los caracteres: olor, sabor y actividad del vegetal de que provienen; disueltos en el agua representan exactamente el zumo.

Las soluciones extractivas obtenidas por infusion, digestion ó decoccion, concentradas de este modo, dan extractos muy superiores á los preparados en B. M.

La consistencia de los extractos, como dijimos al principio, es variable: para algunos farmacologistas, casi todos deberian tener la pilular: muy blandos se alteran mas fácilmente; secos, algunos se vuelven poco solubles y se cree que así son ménos activos, pero el uso ha establecido los grados de consistencia siguientes:

Extracto blando, semifluido, el que tiene la consistencia de miel reciente: arropes, extractos etéreos de helecho macho, de cantáridas, etc.

Extracto espeso, verdadera consistencia de extracto, que no puede escurrir como el anterior, pero que forma hilos al sacarlo con la espátula; extractos de valeriana, de genciana, de quina, etc.

Extracto pilular, mucho más espeso que el anterior; no hace hilos con la espátula y puede reducirse á píldoras sin mezclarle polvos: extractos de opio y de las Solánoas: extracto seco, susceptible de pulverizarse: extractos de ratania, de campeche, de monesia, resinosos.

En Inglaterra y los Estados Unidos, con el propósito de evitar en la preparacion de los extractos la accion prolongada del calor y del aire, y de ahorrar el tiempo y el trabajo de disolverlos, se les da la forma líquida y se les llama *extractos fluidos ó líquidos* (fluid extracts). El uso de tales extractos, por dictámen de una comision de personas competentes, está prohibido en Francia,

y allá los farmacéuticos más distinguidos opinan que estos extractos deben desterrarse de la farmacia. Son preparados por desalojamiento, operacion difícil de concluir bien. Hay que agregarles las sustancias que se crean convenientes para conservarlos, y si éstas no tienen suficiente virtud preservativa, los extractos han de alterarse; y como para graduarlos se necesitan mucha exactitud y cuidado, y no siempre ha de haberlos, la posología no puede tener la rigurosa exactitud que es indispensable, principalmente para los extractos que contienen principios muy activos.

La clasificacion terapéutica de los extractos no incumbe al farmacéutico; el objeto farmacodinámico que el médico se propone al prescribirlos la determina; pero éste y el farmacéutico deben tener presente que la parte de la planta, el menstruo y la consistencia del extracto deben tenerse en cuenta para la posología. El extracto de acónito nos presenta un ejemplo de la variedad de algunos de estos productos, y manifiesta la urgencia de una farmacopea universal, en que se piensa hace algun tiempo, para uniformarlos. Hay cinco extractos de acónito: los del zumo de las hojas, el no depurado y el depurado, el acuoso y el alcohólico de las hojas, y el alcohólico de las raíces, el más activo de todos, que se prescribe á la dósis de algunos milígramos. Podemos añadir la ergotina de Wiggers, que no puede emplearse sin peligro á la dósis ordinaria de la de Bonjean, y aun ésta es dos veces más activa que el extracto acuoso de Coruezuelo.

Los extractos bien preparados, vistos en capa delgada sobre un vidrio, deben presentar un color moreno ó verde y no negro.

Han de tener el olor y el sabor de la planta que representan; su superficie debe ser lisa, y no estar enmohecida ni levantada por burbujas de gas que seria un indicio de fermentacion. Los acuosos deben disolverse casi completamente en el agua y más bien en la alcoholizada ó azucarada. Los alcohólicos ó etéreos en el alcohol ó el éter. Muy difícil es reconocer las adulteraciones de los extractos; sin embargo, puede recurrirse á sus caracteres organolépticos y químicos.

El color, la consistencia y el aspecto de los extractos, son característicos. Los de monesia, de ratania, son sólidos, quebradizos, lisos, de un rojo negruzco, etc.; los de opio, de quina, son lisos y sólidos sin ser secos; el de belladona es grumoso y poco consitente. Por el olor pueden distinguirse aun más bien que por el color; así se consigue diferenciar los de valeriana, de hiel de buey, de guayacan, de coruezuelo, de opio, de cicuta, de ajenjo. En algunos, particularmente los narcóticos (solano negro, estramonio, lechuga virosa, belladona, cicuta, etc.), puede percibirse el olor de la planta añadiendo á su solucion acuosa un vigésimo de ácido sulfúrico diluido.

Cuando los extractos contienen alcaloides, fácilmente pueden ponerse éstos en libertad para reconocer sus propiedades características. Para esto, diluyense en su volúmen de agua que contenga un décimo de potasa ó de sosa cáusticas; agítese la mezcla con cuatro veces su volúmen de cloroformo, en un frasco esmerilado; despues de veinticuatro horas, si el cloroformo no se ha reunido de una manera bien visible en el fondo del frasco, se calienta un poco en B. M. Decántase el líquido acuoso, trátase otra vez con la misma cantidad de cloroformo, sepárase éste como se ha dicho, y reuniéndolo al anterior y destilándolo, se obtendrá un resíduo, que tratado por ácido sulfúrico diluido, precipitado despues por el amoniaco y disuelto por alcohol á 95° hirviendo, podrá obtenerse cristalizado para inquirir sus caractores.

Los extractos se conservan bien en botes pequeños de porcelana tapados con hoja gruesa de estaño ó de hule vulcanizado, y guardados en lugar seco. Algunos no obstante estas precauciones, no pueden conservarse por más de un año: tales son los de acónito, de cicuta, de beleño, de colchico, de digital y de estramonio. Otros se conservan mucho más tiempo aun expuestos al aire, como los de ajenjo, de árnica, de colombo, de cantáridas, de genciana, de ipecacuana, de ruibarbo y de valeriana. En fin, varios duran indefinidamente, como los de guayacan, de nuez vómica, de opio y de quina.

Habiendo extracto alcohólico y acuoso de unas mismas sustancias, cuando el médico no especifique cuál de ellos se propone usar, se despachará el acuoso.

U. M. Los extractos tienen la ventaja de reunir bajo un pequeño volúmen, muchos principios activos, pudiéndose emplear en cortas dósis: tan sólo se les pueden asimilar por esta ventaja los alcaloides que se administran por milígramos y centígramos; tienen éstos sobre los extractos la superioridad de la fácil conservacion, pero en contra tienen como grave inconveniente el peligro en su administracion y la falta de prudencia con que algunos son manejados. Bajo este punto de vista, los extractos son preferibles siempre que estén debidamente preparados y conservados. La forma con que se prescriben comunmente, es la de píldoras.

Las dósis á que los extractos se emplean, necesariamente varía en cada uno segun su grado de actividad.*

EXTRACTO DE BAYAS DE ENEBRO. Extrait de genièvre, Franc.; Extract of Juniper, Ing.; *Extractum baccarum Juniperi.*

Bayas de enebro recientes.....	1000
Agua destilada á 30°	6000

Se machacan un poco las bayas, se hacen macerar en la mitad del agua por 24 horas, y se cuela el macerado con ligera expresion: se trata segunda vez el bagazo de la misma manera con el resto del agua, reduciendo á

* Para los U. M. y las D. de cada uno de los extractos de que vamos á tratar, véanse los artículos correspondientes á las plantas de donde se sacan.

la mitad el tiempo de la maceracion. Se filtran separadamente, por un tejido de lana, los líquidos obtenidos de las dos maceraciones; se concentran tambien separadamente en B. M.; se añade el segundo al primero, cuando aquel se haya reducido á la consistencia de jarabe, y se evaporan juntos hasta la consistencia de extracto blando.

EXTRACTO DE CUAUTECOMATE. *Extractum é fructibus Crescentiæ alatæ.*

Pulpa de los frutos de cuautecomate	1000
Agua	2000

Divídase bien la pulpa con las manos, añadiéndole el agua para que se ablande y diluya; déjese macerar en el líquido por tres ó cuatro horas; cuélese despues exprimiendo ligeramente, y hágase evaporar el líquido que resulte á B. M., hasta la consistencia de extracto blando.

U. Se usa para preparar las pastillas que se reputan entre el vulgo como pectorales.

EXTRACTO DE DIGITAL. Extrait de digitale, Franc.; Extract of foxgleve, Ing.; *Extractum Digitalis purpureæ.*

Hojas secas de digital	1000
Agua destilada hirviendo	8000

Redúzcanse las hojas á polvo grueso, infúndase en seis partes del agua por 12 horas, cuélese exprimiendo fuertemente y déjese asentar; trátese el bagazo de la misma manera otra vez con el resto del agua y decántese: concéntrese la primera infusion en B. M., añádase la segunda, reducida de la misma manera, á la consistencia de jarabe, y hágase evaporar todo, tambien en B. M., hasta la consistencia de extracto blando.

De esta manera se preparan los *Extractos de hojas secas de Ajenjo, de Artemisa, de Beleño, de Belladona, de Cardosanto, de Estramonio, de Mezquite, de Nogal y de Sen; de flores de Canchalagua, Centaura mexicana y de Manzanilla.*

EXTRACTO DE GENCIANA. Extrait de gentiane, Franc.; Extract of gentiam, Ing.; *Extractum Gentianæ.*

Raíz de genciana en polvo grueso	1000
Agua destilada fria	c. s.

Humedézcase el polvo con la mitad de su peso de agua. Despues de doce horas de contacto, póngase la mezcla en un aparato de desalojamiento y lixíviese con el agua hasta que el líquido que escurra tenga poco sabor. Caliéntese el producto en B. M., cuélese para separar el coágulo que se forme, y hágase evaporar en B. M. hasta la consistencia de extracto blando.

De la misma manera se prepararán los *Extractos de raíces de Bistorta, de Crameria, de Orozúz, de Saponaria y de Tormentila; de madera de Cuasia amarga, y de tallos de Dulcamara.*

EXTRACTO DE GUAYACAN. Extrait de gaïac, Fre.; Extract of guayacum, Ing.; *Extractum Guayaci.*

Raspaduras de guayacan	1000
Agua destilada ó de lluvia	18000

Háganse hervir las raspaduras por espacio de una hora en la mitad del agua, y cuélese el cocimiento: hágase una segunda decoccion con el resíduo y la otra mitad del agua; cuélese, reúnanse los dos productos, déjense asentar por dos horas, decántense y háganse evaporar en B. M. Cuando el extracto haya adquirido una consistencia blanda, mézclesele una octava parte de su peso de alcohol á 80° y termínese la evaporacion, tambien en B. M., hasta la consistencia de extracto blando.

EXTRACTO DE OPIO. Extracto acuoso de opio, gomoso de opio, tebaico; Extrait d'opium, Franc.; Extract of opium, Ing.; *Extractum Opii.*

Opio de Esmirna	500
Agua destilada fria	6000

Divídase el opio en rebanadas muy delgadas, hágase macerar en los dos tercios del agua por 12 horas, maláxese, déjese macerar por otras doce horas; cuélese y exprímase. Trátese otra vez el resíduo de la misma manera con el resto del agua, reduciendo el tiempo á 12 horas; reúnanse las dos soluciones, déjense en reposo por un poco de tiempo, decántense, filtrense por papel y háganse evaporar en B. M. hasta la consistencia de extracto blando. Trátese este extracto por diez veces su peso de agua destilada fria, déjese reposar por algun tiempo, decántese, filtrese y hágase evaporar en B. M. hasta la consistencia de extracto duro.

EXTRACTO DE QUINA. Extrait de quinquina, Fre.; Extract of cinchona, Ing.; *Extractum Cinchonæ.*

Quina gris	1000
Agua destilada hirviendo	8000

Póngase en infusion la quina con el agua por 6 horas; aprénsese, filtrese el líquido que resulte y evapórese á B. M. hasta la consistencia de jarabe. Miéntras se evapora el líquido, colóquese en un aparato de lixiviacion que no sea de metal, el resíduo, y viértanse sobre él 1000 gramos de agua destilada, acidulada con 80 gramos de ácido clorhídrico puro, y despues de 6 horas de contacto, lixíviese con 2000 gramos de agua destilada hasta que el líquido que pase no precipite por el amoniaco.

Precipítese el producto de la lixiviacion por el amoniaco; recójase el precipitado en un filtro, lávese con agua tibia, redisuélvase en la menor cantidad posible de agua destilada que contenga $\frac{1}{10}$ de ácido clorhídrico, reúnase éste líquido al de la infusion, y concluyase la evaporacion á B. M. hasta la consistencia de extracto blando.

De esta manera se preparan los extractos *de quina calisaya y de quina roja.*

EXTRACTO DE RUIBARBO. Extrait de rhubarbe, Franc.; Extract of rhubarb, Ing.; *Extractum Rhei.*

Ruibarbo escogido y cortado en trozos menudos	1000
Agua destilada fria	8000

EXT

Hágase macerar el ruibarbo por 24 horas con cinco partes de agua, y cuélese exprimiendo ligeramente; filtrese en seguida, y evapórese inmediatamente este primer producto en B. M., hasta la consistencia de jarabe. Macérese el bagazo con el resto del agua por 12 horas y cuélese exprimiendo fuertemente; filtrese este producto y concéntrese como el primero; reúnanse los dos, y evapórense en B. M. hasta la consistencia de extracto blando.

EXTRACTO ALCOHÓLICO DE DIGITAL. Extrait alcoolique de digitale, Frnc.; Alcoolic extract of foxglove, Ing.; *Extractum Digitalis alcoholicum.*

Polvo medio fino de digital	1000
Alcohol á 60°	6000

Colóquese el polvo comprimiéndolo moderadamente en un aparato de desalojamiento, y viértase sobre él la cantidad de alcohol necesaria para que se humedezca bien por todas partes. Despues de doce horas de contacto, lixíviese con el resto del alcohol; desalójese éste introduciendo agua en el aparato, hasta que los líquidos que hayan salido primero comiencen á enturbiarse; destílense estos líquidos en B. M., para sacar toda la parte espiritnosa; filtrese el resíduo de la destilacion, y acábese de evaporar en B. M., hasta la consistencia de extracto casi pilular.

De esta manera se preparan tambien los *Extractos alcohólicos de hojas ó flores de Acónito, de Arnica, de Beleño, de Belladona, de Cicuta, de Coca, de Estramonio, de Jaborandi, de Marihuana, de Ruda, de Sabina; de raíces de Cainca, de Ipecacuana, de Polígala de Virginia, de Valeriana y de Zarzaparrilla.*

EXTRACTO ALCOHÓLICO DE ENCINA DEL MAR. Extrait alcoolique de fucus vésiculeux, Franc.; *Extractum Fuci vesiculosi alcoholicum.*

Polvo seco de encina del mar	100
Alcohol á 86°	400
,, á 54°	800

Se hace macerar la planta en el alcohol á 86° por tres dias, se exprime y filtra el líquido que se obtenga. Se somete el bagazo á dos tratamientos sucesivos de la misma manera; cada uno de ellos con 400 gram. del alcohol á 54°. Se reunen los líquidos de los tres tratamientos, se hacen destilar para recoger el alcohol, y el resíduo de la destilacion se hace evaporar en B. M., hasta la consistencia de extracto.

U. M. Contra la obesidad. D. 1 á 5 gram.

EXTRACTO ALCOHÓLICO DE ESCILA. Extrait alcoolique de scille, Franc.; Alcoholic extract of squille, Ing.; *Extractum Scillæ alcoholicum.*

Escamas secas de escila machacadas	1000
Alcohol á 60°	8000

Hágase macerar por espacio de diez dias la escila en los tres cuartos del alcohol, cuélese con expresion y filtrese el producto. Hágase macerar por otros tres dias el bagazo con el resto del alcohol, exprímase y filtrese. Reúnanse los líquidos obtenidos, destílense en B. M. hasta sacar toda la parte espiritnosa, y concluyase la evaporacion tambien en B. M. hasta la consistencia de extracto blando.

Así se preparan los *Extractos alcohólicos de Agárico blanco, Azafran, Cantáridas, Colombo, Coloquíntidas, conos de Lúpulo y cápsulas de Adormideras.*

EXTRACTO DE HABA DE CALABAR. Extrait de fèves de Calabar, Franc.; Extract of Calabar bean, Ing.; *Extractum seminis Physostigmatis venenosi.*

Habas de Calabar	1000
Alcohol á 80°	5000

Redúzcanse las habas á polvo muy fino, háganse digerir por dos horas á un suave calor en B. M., introdúzcase despues la mezcla en un aparato de desalojamiento, déjese escurrir el líquido y agótese la sustancia con el resto del alcohol hirviendo. Destílese el líquido que resulte hasta obtener toda la parte alcohólica, y acábese de evaporar en B. M. hasta la consistencia de extracto blando, agitando sin cesar para obtener un producto homogéneo.

EXTRACTO ALCOHÓLICO DE LACTUARIO. Extrait alcoolique de lactucarium, Frc.; *Extractum Lactucarii alcoholicum.*

Lactucario en polvo grueso	100
Alcohol á 50°	800

Hágase macerar el lactucario en la mitad del alcohol por seis dias, agitando con alguna frecuencia, cuélese con expresion y filtrese el líquido que resulte. Trátese otra vez de la misma manera el resíduo con el resto del alcohol, reúnanse los líquidos, sepárese el alcohol por la destilacion, y evápórese el resíduo de ésta en B. M. hasta la consistencia de extracto blando, el cual se secará á la estufa á una temperatura de 35° á 40°.

U. M. Como narcótico. D. Al interior, de 5 á 10 centígr.

EXTRACTO ALCOHÓLICO DE NUEZ VÓMICA. Extrait alcoolique de noix vomique, Frc.; Extract of nux vomica, Ing.; *Extractum Nucis vomicæ alcoholicum.*

Nuez vómica en polvo grueso	1000
Alcohol á 80°	8000

Hágase macerar la nuez vómica por tres dias en las tres cuartas partes del alcohol prescrito, cuélese exprimiendo fuertemente y filtrese. Trátese el bagazo otra vez de la misma manera con el resto del alcohol, reúnanse los dos líquidos, destílese toda la parte alcohólica y concéntrese el resíduo por la evaporacion en B. M. hasta la consistencia de extracto duro.

EXTRACTO ALCOHÓLICO DE SEMILLAS DE ESTRAMONIO. Extrait alcoolique de semences de stramoine, Franc.; Alcoholic extract of stramonium, Ing.; *Extractum seminum Stramonii alcoholicum.*

Semillas de estramonio en polvo grueso	1000
Alcohol á 60°	6000

Háganse digerir las semillas en la mitad del alcohol durante algunas horas á un calor suave, y cuélense exprimiendo. Hágase lo mismo con el bagazo y el resto del alcohol por el mismo tiempo, y cúlese de la misma manera; reúnanse los productos y filtrense. Destílese toda la parte espirituosa y concéntrese el resíduo de la destilacion en B. M. hasta la consistencia de extracto blando. Disuélvase éste en cuatro veces su peso de agua destilada fria, filtrese y evapórese en B. M. hasta obtener una masa casi dura.

Segun este método se preparan tambien los *Extractos de frutos de Cicuta, y los de semillas de Belladona, de Beleño y de Cólchico.*

U. M. Como narcótico. D. Al interior, de 2 á 5 centígr.

EXTRACTO DE TALLOS DE LECHUGA. Tridaza; Extrait de laitue, Thridace, Franc.; Extract of lettuce, Ing.; *Extractum Lactucæ sativæ.*

Cortezas frescas de tallos de lechuga florida ..... c. b.

Machúquense en un mortero de piedra y exprímanse fuertemente en la prensa; caliéntese el zumo que resulte para coagular la albumina que contiene; cuélese por una lanilla, y evapórese en B. M. hasta la consistencia de extracto seco.

Prepárense de la misma manera los extractos de hojas *de Achicoria, de Taraxacon, y el de raíz de Espárrago.*

EXTRACTO DE ZUMO DE CICUTA. Extrait de suc de cigüe, Franc.; Extract of hemlock, Ing.; *Extractum succi Coniimaculati.*

Hojas frescas de cicuta cosechadas en la época de la floracion ..... c. b.

Machúquense bien en un mortero de piedra; extráigase el zumo por medio de la prensa; cuélese por una lanilla ó manta, y concéntrese por congelacion, segun el método de Herrera descrito en las generalidades de los extractos.

De la misma manera se preparan los de *zumos de hojas de Acónito, de Belladona, de Beleño, de Estramonio, de Comelina y de Zumaque venenoso.*

FOMENTACIONES Ó FOMENTOS. Fomentations Franc. ó Ing.; *Foti.*

Son medicamentos líquidos destinados á humedecer ó calentar diversas partes del cuerpo. Su composicion varía segun las prescripciones médicas: consisten en soluciones, infusiones, cocimientos, licores vinosos, acéticos, alcohólicos ó etéreos; con los que se empapan compresas, lienzos de franela, de algodon, ó esponjas, para aplicarlos calientes, tibios ó frios, que se mantienen á la temperatura conveniente, cubriéndolos con servilletas, ó mejor con tafetan engomado ó tela encerada.

FOMENTO EMOLIENTE. Fomentation émolliente, Franc.; *Fotus emolliens.*

Especies emolientes	25
Agua	550

Háganse hervir las especies con el agua por diez minutos y cuélese con expresion. Se han de obtener 500 gram. de producto.

FOMENTO NARCÓTICO. Fomentation narcotique, Franc.; *Fotus narcoticus.*

Especies narcóticas	25
Agua hirviendo	500

Infúndanse por una hora y cuélese con expresion.

FRUTOS PECTORALES. Fruits pectoraux, Franc.; *Fructus pectorales.*

Dátiles deshuesados	10
Higos pasados	10
Tejocotes partidos y deshuesados....	10
Pasas	10

Mézclense.

FUMIGACIONES. Fumigations, Franc. ó Ing.; *Suffumigationes.*

Las fumigaciones tienen por objeto cargar el aire de vapores medicamentosos, sea que se trate de ponerlos en relacion continua con las vias respiratorias, ó que se les destine á obrar sobre determinada parte del cuerpo.

Algunas fumigaciones se emplean con el objeto de destruir los miasmas, y otras para encubrir el mal olor de las emanaciones, produciendo otro más fuerte con los nuevos principios de que se carga la atmósfera.

Las fumigaciones están constituidas por gases ó por vapores. Los gases que se emplean más comunmente son el cloro, el ácido hipocloroso, el sulfuroso ó el amoniaco; los vapores son acuosos, alcohólicos ó etéreos: estos vapores se usan puros ó cargados de ácido fénico, de principios aromáticos, balsámicos, etc., que dichos vehículos hayan disuelto. Las hay tambien secas, que resultan de la volatilizacion ó descomposicion por medio del calórico, del alquitran, las resinas, los bálsamos, el succino, el azúcar y las plantas aromáticas: se pueden referir á las fumigaciones secas, las que se hacen con el azufre, el mercurio, el cinabrio ó el yodo.

Para fumigar una habitacion, se usan generalmente conos ó pebetes aromáticos que se encienden por la cúspide, ó de plantas aromáticas arrojadas sobre un hornillo, ó de sustancias volátiles colocadas sobre una lámina caliente de fierro, ó soluciones de hipocloritos ó ácido fénico regadas en las habitaciones.

Hay, por último, aparatos fumigatorios especiales, cuya descripcion no seria propia de una obra de esta clase.

Para hacer una fumigacion sobre una parte determinada del cuerpo, basta muchas veces echar la sustancia prescrita sobre brasas, recoger los vapores sobre una franela seca, y friccionar con ella la parte enferma.

FUMIGACION DE CLORO. Fumigacion Gnytoniana; Fumigation de chlore, Franc.; *Suffumigatio chlori.*

Bióxido de manganeso en polvo	10
Cloruro de sodio en polvo	30
Acido sulfúrico	20
Agua	20

FUM

Mézclense el bióxido de manganeso y la sal, y póngase la mezcla en una cápsula de porcelana ó de barro. Por separado dilúyase el ácido en el agua, y viértase poco á poco sobre la mezcla de los polvos, cuidando de agitar con una varilla de vidrio; colóquese despues la cápsula, si se quiere desprender el resto del cloro, sobre un hornillo con brasas, y abandónese en la pieza que se quiera fumigar, la que debe estar deshabitada y quedar cerrada. Estas fumigaciones pueden hacerse tambien en las enfermerías de un hospital, usando de ciertas precauciones.

Se puede igualmente preparar esta fumigacion con:

Cloruro de sodio	3
Minio	8
Acido sulfúrico á 66°	6
Agua	6

Mézclense el cloruro y el minio, por separado dilúyase el ácido en el agua, viértase éste sobre el polvo puesto en una cápsula y agítese con frecuencia.

FUMIGACION NÍTRICA. Fumigation nitrique, Franc.; *Suffumigatio nitrica.*

Acido sulfúrico á 66°	15
Agua	15
Nitrato de potasa	15

Para hacer la fumigacion, mézclese el ácido al agua en una vasija de loza, colóquese ésta sobre cenizas calientes, y agrégueso poco á poco el nitrato de potasa.

GARGARISMOS Ó GÁRGARAS. Gargarismes, Franc. é Ing.; *Gargarismata.*

Líquidos medicamentosos, usados para lavar la faringe, reteniéndolos por algun tiempo y arrojándolos despues. El vehículo comunmente empleado es el agua, conteniendo en solucion sales, extractos ú otras materias, por simple solucion, por infusion ó decoccion. Cuando se usan solamente para la boca, dáseles el nombre de *buches.*

GARGARISMO ALUMINOSO, astringente; Gargarisme alumineux, Franc.; *Gargarisma aluminosum seu astringens.*

Pétalos de rosa	10
Agua hirviendo	250

Infúndase por media hora, cuélese y añádase:

Sulfato alumínico-potásico	4
Melito de rosas	50

Mézclese.

GARGARISMO DE BORATO DE SOSA. Gargarisme boraté, Franc.; *Gargarisma cum borate sodico.*

Borato de sosa	5
Cocimiento de cebada	200
Miel rosada	30

Disuélvase la sal en el cocimiento y agrégnese la miel.

U. M. V. Borato de sosa.

GLICERADOS Ó GLICERATOS. Glycérés ou glycérats, Franc.; Glycerates, Ing.; *Glycerinum seu glycerata.*

GLI

Han recibido este nombre los medicamentos que tienen por base ó por vehículo la glicerina ó el glicerado de almidon.

Algunos farmacologistas quieren que los compuestos líquidos de glicerina lleven el nombre de glicerolados.

El poder disolvente tan general de la glicerina, su propiedad emoliente opuesta á la irritante de otros líquidos, el no ser secante ni volatilizable, han hecho que se aplique á los mismos usos que las pomadas, ceratos, linimentos, y que se emplee en colutorios, colirios, etc.

Háse propuesto preparar *glicerados con las plantas:* puédense hacer de la misma manera que los aceites medicinales. Si ha de operarse con las plantas frescas, aplíquese el procedimiento de preparacion del aceite de cicuta, cuidando de separar del fuego el glicerado cuando marque caliente 26° al pesa-jarabe; si con las plantas secas, sígase el método de preparacion del aceite de manzanilla.

GLICERADO DE ALMIDON. Glycéré d'amidon, Franc.; Glycerate of starch, Ing.; *Glycerinum cum Amylo.*

Almidon en polvo	10
Glicerina	150

Mézclense las dos sustancias, humedeciendo ántes el almidon con una poca de agua; caliénteseles con cuidado en una cápsula de porcelana, menéandolas con una espátula hasta que se conviertan en jalea.

U. M. Sirve de excipiente á diversas sustancias medicamentosas, ó se emplea solo, sobre hilas, para la curacion de heridas.

GLICERADO DE AZUFRE. Glycéré de soufre, Franc.; *Glycerinum sulfuratum.*

Azufre sublimado y lavado	10
Glicerado de almidon	40

Mézclense.

U. M. Como antipsórico.

GLICERADO DE EXTRACTO DE BELEÑO. Glycéré d'extrait de jusquiame, Franc.; *Glicerinum cum extracto Hyoscyami.*

Extracto de beleño	5
Glicerado de almidon	50

Reblandézcase el extracto con una cantidad muy corta de agua y mézclese bien con el glicerado.

Así se prepararán los *Glicerados de extractos de belladona, de cicuta y de opio.*

U. M. Como calmante y sedativo.

GLICERADO DE TANINO. Glycéré de tannin, Franc.; Glycerate of tannic acid, Ing.; *Glycerinum cum Tannino.*

Tanino en polvo	10
Glicerado de almidon	50

Mézclense bien.

U. M. Como secante de las úlceras.

GLICERADO DE YODURO DE POTASIO. Glycéré d'iodure de potassium, Fr.; *Glycerinum cum Iodureto potassico.*

Yoduro de potasio	4
Glicerado de almidon	30

Disuélvase el yoduro en su peso de agua y mézclese bien con el glicerado.

U. M. Como resolutivo.

GLICERADO DE YODURO DE POTASIO YODURADO. Glycéré d'iodure de potassium iodiré, Franc.; *Glycerinum cum Iodureto potassico et iodo.*

Yoduro de potasio	5
Yodo	1
Glicerina	40

Hágase disolver el yoduro y el yodo en su peso de agua y mézclese bien con la glicerina.

U. M. Como el anterior.

GOMO-RESINA GALBANO PURIFICADA. Galbanum purifié, Franc.; *Galbanum expurgatum.*

Gomo-resina gálbano	750
Agua	500

Pónganse en una cacerola tarada el agua y el gálbano dividido en pequeños trozos, caliéntese hasta que la gomo-resina se divida bien en el líquido, pésese la mezcla para ver si quedan 175 gram. del agua; añádanse entónces 325 gram. de alcohol á 90°, y caliéntese un poco, si es necesario, para disolver bien la gomo-resina. Cuélese con expresion por un lienzo de tejido algo ralo, y el líquido que se obtenga hágase evaporar en B. M., hasta que echadas algunas gotas en agua fria, formen una pequeña bola que amasada entre los dedos no les adhiera. Guárdese entónces en un bote bien tapado.

Si se opera sobre grandes cantidades, puede ponerse la disolucion en un alambique para recoger el alcohol.

De este modo se purifican tambien las gomo-resinas *Amoniaco y Asafétida.*

U. M. Como antiespasmódica, poco usada.

GOTAS AMARGAS DE BAUMÉ. Tintura amarga de Baumé; Gouttes amères de Baumé, Franc.; *Tinctura amara ex Baumé.*

Raspaduras de cabalonga	250
Carbonato de potasa	2.50
Hollin	0.50
Alcohol á 60°	500

Háganse digerir las sustancias por diez dias agitándolas con frecuencia.

Exprímase y filtrese la tintura.

GRAJEAS DE BROMURO DE ALCANFOR. Confites de bromuro de alcanfor; Dragées de bromure de Camphre, Franc.; *Trages cum bromureto camphoræ.*

Bromuro de alcanfor	10 gram.
Harina de trigo	5 „
Jarabe simple	c. s.

Pulverícese el bromuro en un almirez de porcelana, agrégnese la harina y la cantidad suficiente de jarabe para hacer una masa que se dividirá en 100 píldoras. Para convertirlas en grajeas, sígase el método indicado en la preparacion de las de valerianato de amoniaco. Contiene cada una 10 centígr. del bromuro.

U. M. V. Bromuro de alcanfor.

GRAJEAS DE VALERIANATO DE AMONIACO. Confites de valerianato de amoniaco; Dragées de valérianate d'ammoniaque, Fr.; *Trages cum valerianate ammonio.*

	Gr. Cent.
Valerianato de amoniaco cristalizado	2.50
Harina de trigo	2.50
Jarabe simple	c. s.

Mézclense la sal y la harina en un mortero de porcelana, y agregando unas gotas del jarabe, fórmese la masa y divídase en 100 píldoras. Pónganse á orear éstas en un lugar seco. Para grajearlas, bágase con agua y goma un mucílago poco espeso, sumérjanse en él una á una, prendiéndolas con una aguja; déjense caer en un plato que contenga una capa delgada de polvo fino de azúcar, cúbrause con otra capa de ésta y háganse rodar violentamente con los dedos hasta que cese de adherírseles el azúcar; pónganse despues en una cajita como las que se usan para platear píldoras, agítense violentamente, vacíense luego en una caja de papel, déjense secar un poco y vuélvanse á tratar de la manera dicha, otras dos veces, agitándolas por último en la caja bastante tiempo para alisarlas. Háganse secar y conservense en pomos bien tapados. Cada una contiene 25 milígr. de valerianato.

U. M. V. Valerianato de amoniaco.

GRAJEAS DE VALERIANATO DE QUININA. Confites de valerianato de quina; Dragées de valérianate de quinine, Fr.; *Trages cum Valerianate quinico.*

Valerianato de quinina	1
Miel blanca de abejas	c. s.

Se hacen 20 píldoras, que se cubrirán con azúcar como los granillos de valerianato de amoniaco.

De la misma manera se preparan las *Grajeas de los Valerianatos de fierro y de zinc.*

U. M. Como antineurálgicas cuando los dolores son periódicos. D. 4 á 6 píldoras diarias.

GRANILLOS, grajeas; para sus generalidades véase el artículo «Píldoras.»

GRANILLOS DE DIGITALINA DE HOMOLLE. Granules de digitaline d'Homolle, Franc.; *Granula cum Digitalinâ ex Homolle.*

	Gr. Cent.
Digitalina de Homolle	0.10
Azúcar de leche	4
Polvo de goma arábiga	0.90
Jarabe simple	c. s.

Tritúrese la digitalina en un almirez de porcelana con una poca de azúcar, agregando la restante por pequeñas porciones para dividir bien la digitalina y obtener una mezcla perfecta; añádase la goma, el jarabe, unas gotas de miel vírgen, y bágase una masa que se dividirá en 100 píldoras. Para grajearlas procédase del modo dicho en la pre-

paracion de las grajeas de valerianato de amoniaco, ó de la manera siguiente:

Colóquense los granillos en una caja como la de platear píldoras, viértanse sobre ellos algunas gotas de mucílago de goma arábiga poco espeso; agítense violentamente en la caja para humedecerlos uniformemente; añádase luego polvo fino de azúcar; vuélvanse á agitar, añadiendo más polvo si fuero necesario. Déjense secar un poco. Reitérense estas operaciones tres ó cuatro veces, y en la última agítense solos en la caja el tiempo suficiento para alisarlos. Háganse secar bien y consérvense en pomos bien tapados. Cada uno contiene 1 milígr. de digitalina.

Prepáranse de la misma manera los granillos de:

Acido arsenioso	con	1	milígr.
Aconitina	„	½	„
Arseniato de sosa	„	1	„
„ de antimonio	„	1	„
Atropina y sus sales	„	½	„
Codeina	„	1	centígr.
Digitalina de Nativelle	„	¼	milígr.
Estricnina y sus sales	„	1	„
Fosfuro de zinc	„	½	„
Morfina y sus sales	„	1	„
Narceina	„	1	centígr.

HARINAS EMOLIENTES. *Farinæ emollientes.*

Polvo de linaza	50
„ de malva	50

Mézclense.

HARINAS RESOLUTIVAS. *Farinæ solventes.*

Polvo de alholvas	25
„ de cebada	25
„ de haba	25
„ de linaza	25

Mézclense.

HIDRALCOHOL AROMÁTICO. *Hydralcohol aromaticus.*

Especies aromáticas	100
Alcohol á 85°	200
Agua	800
„ de Colonia	50

Háganse digerir las especies en la mezcla de los tres líquidos, por 10 dias. Cuélese con fuerte expresion la tintura y filtrese.

Esta tintura sustituye al *vino aromático ó de alhucema compuesto*, por las razones expuestas en las generalidades sobre «Vinos medicinales.»

INYECCIONES. Injections, Franc. ó Ing.; *Injectiones.*

Son medicamentos líquidos destinados á introducirse en las cavidades naturales ó accidentales del cuerpo, por medio de una jeringa, con el fin de poner en contacto directo sustancias activas con las mucosas ó los tejidos.

El vehículo comunmente empleado para introducir las materias medicinales, sea en solucion ó en suspension, es el agua.

INYECCION CON SUBNITRATO DE BISMUTO. Injection au sub-azotate de bismuth, Franc.; *Injectio cum Subnitrate bismuthico.*

Subnitrato de bismuto	15
Goma arábiga	10
Agua	100

Mézclense bien en un almirez de porcelana. Debe agitarse cada vez que se use.

INYECCION CON TANINO. Injection de tannin, Franc.; *Injectio cum Tanino.*

Tanino	1
Agua destilada	100

Disuélvase.

INYECCIONES SUBCUTÁNEAS ó hipodérmicas. Este género de inyecciones ha llegado á adquirir en estos últimos años una grande importancia en la terapéutica. Se practican con jeringa especial provista de un trócar, que lleva directamente al tejido celular subcutáneo una cantidad *valorizada* de medicamento activo, cuya absorcion inmediata da resultados casi instantáneos. La jeringa que se emplea para inyecciones subcutáneas es la de Pravaz, modificada por diversos fabricantes. De tal modo está calibrada, que por cada milímetro recorrido por el émbolo, la cánula expele una gota de líquido.

La capacidad de esta jeringa es generalmente de un centímetro cúbico. Gradúase pesándola primero llena del disolvente que ha de emplearse, luego vacía y contando á la vez el número de medias vueltas de piston necesarias para vaciarla: conocidos así el peso del disolvente que la jeringa puede contener, y el número preciso de medias vueltas de su piston para vaciarla, y además el peso de la sustancia medicinal que ha de disolverse, fácilmente se deducirá la cantidad de ésta que despide la jeringa por cada media vuelta de piston.

El modo de operar es de los más sencillos. Llénase la jeringa con el líquido que se trata de inyectar; la cánula-trócar se introduce á través de la piel, en el tejido celular subcutáneo, y empújase el émbolo tantas divisiones, cuantas gotas de líquido se deben inyectar en la capa subcutánea.

Necesarias son algunas precauciones á fin de evitar los accidentes locales que pueden ser consecuencia de estas inyecciones: 1º la cánula debe penetrar bastante léjos en la capa subcutánea, oblícuamente, á 1 centímetro, para que el líquido inyectado no se encuentre cerca de la picadura hecha en la piel; 2º la jeringa y la cánula deben estar muy limpias, y el líquido inyectado debe ser una solucion perfecta, que no contenga en suspension ni polvo, ni cuerpo cristalino alguno; 3º el líquido debe hallarse exento de toda causticidad; 4º la cantidad inyectada en un punto no debe pasar de 30 gotas. No teniendo estos cuidados, las inyecciones subcutáneas pueden provocar inflamacion local, supuracion y hasta gangrena.

Las sustancias medicamentosas que se em-

plean en las inyecciones subcutáneas, son: el *clorhidrato de morfina*, el *sulfato de morfina*, el *sulfato de atropina*, el *sulfato de estricnina*, y el *sulfato de quinina*. Esto último se usa pocas veces por causa de la inflamacion local que provoca, y en su lugar empléase algunas ocasiones el *Bromhidrato de quinina*.

Como sus soluciones acuosas se alteran fácilmente cubriéndose de moho, se ha propuesto hacerlas en agua de encalipto, de laurel cerezo, de almaria ó en glicerina. Parece que es preferible emplear el ácido salicílico á la dósis de 5 centígramos para 30 gramos de solucion.

Las soluciones deben hacerse con mucho cuidado, con sales bien definidas, de una neutralidad química absoluta, y filtradas por papel lavado.

Conviene no hacer uso del alcohol para estas soluciones, y prepararlas por medio del mortero. Otras sustancias hay que han sido aconsejadas en inyecciones subcutáneas, pero se emplean poco, ó no se emplean. Estas son:

Aconitina. Su efecto es muy enérgico á la dósis de ½ á 2 milígramos; no seria prudente pasar de esta dósis.

Curare. No se puede saber la dósis exacta sino despues de experiencia hecha sobre un animal (conejo ó perro), á fin de poder apreciar el grado de actividad del curare que se usa; habria peligro en proceder de otro modo, porque nada hay más variable que la energía de este veneno; depende de la localidad de la cual procede.

Veratrina. Nitrato de veratrina inyectado á la dósis de ½ á 1 milígramo. Medicamento inseguro y peligroso.

Colchicina. Ensayada sólo una vez sobre un gotoso á la dósis de 2 milígr.; produjo dolores locales muy vivos, sin modificacion útil. Ha sido preciso renunciar á su uso.

Digitalina. Dósis: 1 á 3 milígramos; poco empleada.

Tambien han sido experimentadas en inyecciones subcutáneas la *daturina*, la *cafeina* y la *tintura de haschisch;* pero sin fruto.

La absorcion subcutánea es más segura y más rápida con las inyecciones hipodérmicas, que no cuando el medicamento se toma por la boca, razon por la cual la dósis de las sustancias en las inyecciones subcutáneas debe ser menor que en las pociones ó píldoras. Las inyecciones subcutáneas de morfina y de atropina ejercen una accion muy poderosa sobre las neuralgías.

INYECCION SUBCUTÁNEA DE CLORHIDRATO DE MORFINA. Injection sous cutanée de chlorhydrate de morphine, Fr.; Inyection hydrochlorato of morphia, Ing.; *Injectio chlorhydratis morphinæ*.

Clorhidrato de morfina..... 50 centígr.
Agua destilada..... 50 gram.

Disuélvase á calionto y filtrese despues del enfriamiento. 20 gotas de esta solucion contienen 1 centígr. de clorhidrato.

D. De 1 á 2 centígr.

INYECCION SUBCUTÁNEA DE EXTRACTO DE CORNEZUELO DE CENTENO, segun Ivon. Injection sous cutanée d'extrait d'ergot d'Ivon, Franc.; *Injectio cum extracto Secalis cornuti hypodermica ex Ivon*.

Redúzcanse á polvo grueso 200 gramos de cornezuelo de centeno; introdúzcanse en un frasco con tres veces su peso de sulfuro de carbono; agítese la mezcla con alguna frecuencia por algunas horas, sepárese el sulfuro, hágase secar el polvo al aire libre, al abrigo de la luz, hasta que desaparezca enteramente el olor del sulfuro. Colóquese el polvo en un aparato de lixiviacion, y agótese por agua destilada fria, que contenga cuatro milésimos de ácido tártrico. Caliéntese el producto de la lixiviacion lo suficiente para coagular las materias albuminoides, y redúzcase en B. M., al tercio de su volúmen. Déjese enfriar y filtrese. Hágase digerir con un ligero exceso de carbonato de cal recientemente preparado, para saturar el exceso de ácido tártrico; filtrese, evapórese en consistencia de jarabe y precipítese por alcohol á 90°. Filtrese de nuevo; decolórese por carbon animal lavado, filtrese otra vez y evapórese para expulsar el alcohol: disuélvase el resíduo en agua destilada, añádase á la solucion 15 centígr. de ácido salicílico por 100 del centeno, y complétese con agua simple ó de laurel cerezo la cantidad necesaria para obtener una solucion cuyo peso sea igual al del centeno empleado. Déjese en reposo por algunos dias, en un lugar fresco, y repártase en pequeños frascos que deben conservarse bien tapados.

INYECCION SUBCUTÁNEA DE SULFATO DE ATROPINA. Injection sous cutanée de sulfate d'atropine, Fre.; Inyection of sulphate of atropia, Ing.; *Injectio sulphatis atropinæ*.

Sulfato de atropina..... 10 centígr.
Agua destilada..... 10 gram.

Disuélvase á caliente y filtrese despues del enfriamiento. 2 gotas de esta solucion contienen 1 milígr. de sulfato.

D. De 2 á 6 gotas.

INYECCION SUBCUTÁNEA DE SULFATO DE ESTRICNINA. Injection sous cutanée de sulfate de strychnine, Fre.; Inyection of sulphate of strychnine, Ing.; *Injectio sulphatis strychninæ*.

Sulfato de estricnina..... 10 centígr.
Agua destilada..... 10 gram.

Disuélvase en caliente y filtrese despues del enfriamiento. 2 gotas de esta solucion contienen 1 milígr. de sulfato.

D. De 2 á 8 gotas.

INYECCION SUBCUTÁNEA DE SULFATO DE MORFINA. Injection sous cutanée de sulfate de morphine, Franc.; Injection sulphate of morphia, Ing.; *Injectio sulphatis morphinæ*.

Se emplean para su preparacion las mismas cantidades que en la del clorhidrato de morfina y se prepara de la misma manera.

U. M. y D. Como esta sal.

INY

INYECCION SUBCUTÁNEA DE SULFATO DE QUININA. Injection sous cutanée de sulfate de quinine, Franc; Inyection sulphate of quinia, Ing.; *Injectio sulphatis quininæ.*

Sulfato de quinina	1 gram.
Acido sulfúrico puro á 66°	2 gotas.
Agua destilada	10 gram.

Disuélvase en caliente y filtrese despues del enfriamiento. Esta solucion se encuentra al décimo.

JABONES. Savons, Franc.; Soaps, Ing.; *Sapones.*

Los jabones son sales formadas por la combinacion de los ácidos grasos con los óxidos metálicos. Se distinguen en el comercio europeo en blandos y duros: los primeros se hacen con la potasa y varias sustancias grasas, principalmente aceites de granos; algunos tienen un color verde ó negro natural, y á otros se les comunica artificialmente. Los duros son los hechos con sosa y diferentes materias grasas, segun el uso especial á que se dedican. El que se hace con aceite de olivas se conoce generalmente con los nombres de jabon de *Castilla* ó de *Marsella;* es naturalmente blanco, pero está en uso darle algunas veces el aspecto de mármol jaspeado, interponiendo en su masa, cuando ya está formado, un jabon alúmino-ferruginoso ó algunas otras sustancias metálicas.

Estos dos jabones y algunos otros destinados al tocador se encuentran en el comercio de México, además del blanco comun para los usos ordinarios, fabricado en el país con la sosa y los resíduos grasosos que se van acopiando en las casas de matanza de cerdos.

Los jabones de base alcalina son solubles en el agua, en el alcohol y en el éter. De los jabones metálicos, propiamente dichos, sólo los de cobre, de óxido ferroso y manganeso son solubles en el alcohol y en el éter; los demás, así como los de base terrosa, son insolubles en estos líquidos, pero se disuelven en los aceites grasos y la esencia de trementina.

Los ácidos en general descomponen los jabones apoderándose de sus bases y poniendo en libertad los ácidos grasos. Tambien son descompuestos los de base alcalina por las sales solubles de base terrosa ó metálica, produciéndose por doble descomposicion los jabones insolubles.

Los *jabones solubles* se preparan, ya uniendo directamente los ácidos grasos con la potasa ó la sosa, ya haciendo hervir con las soluciones convenientemente concentradas de estos álcalis, las materias grasas neutras (aceite, manteca, grasa ó sebo). Algunos *jabones insolubles* como los de cal, de barita, de estronciana y de óxido de plomo, además de poderse obtener por doble descomposicion, pueden prepararse como el emplasto simple.

Los jabones que se encuentran en el comercio no son bastante puros para usarlos en las preparaciones farmacéuticas; las materias que se emplean en su preparacion, están algunas veces impuras ó alteradas, ó se les mezclan sustancias metálicas que pueden ser nocivas. En consecuencia, los farmacéuticos deben preparar por sí mismos el jabon que ha de administrarse interiormente, ó que ha de servir como excipiente de medicamentos delicados. Para esto podrán emplear los métodos y fórmulas que á continuacion se indican.

JAL

JABON ANIMAL. Jabon de tuétano, de médula de buey; Savon de moelle de bœuf, animal, Franc.; *Sapo cum medullâ bovinâ.*

Tuétano purificado	500
Sosa cáustica de 1,33 (36° Bmé.)	250
Agua comun	1000
Cloruro de sodio	100

Caliéntese el agua con el tuétano en una cápsula de porcelana, y cuando ya esté fundido, añádase la sosa por partes, agitando continuamente, y manténgase la mezcla en el fuego hasta que la saponificacion sea completa. Añádase entónces el cloruro de sodio agitando otra vez un poco para que se disuelva; recójase el jabon que ha de reunirse á la superficie del líquido, déjese escurrir, fúndase luego á un calor suave y vacíese en moldes para que se solidifique.

JABON MEDICINAL. *Sapo medicinalis.*

Aceite de ajonjolí sin fuego	420
Sosa cáustica á 36° Bmé.	200

Póngase el aceite en una cápsula de porcelana, añádasele la sosa por pequeñas porciones, agitando para que la mezcla sea exacta; colóquese despues la cápsula por algunos dias en un lugar cuya temperatura sea de 18° á 20°, y continúese agitando la mezcla de tiempo en tiempo con espátula de vidrio, hasta que haya adquirido la consistencia de pasta blanda. Vacíese entónces en un molde de madera, del que no se sacará sino cuando esté solidificado enteramente.

Para que este jabon pueda usarse en medicina, es necesario dejarlo al aire por uno ó dos meses, y podrá emplearse cuando ya no tenga sabor cáustico, ni ponga gris al protocloruro de mercurio.

U. M. En los cólicos hepáticos y las obstrucciones intestinales; D. de 50 centígr. á 4 gram.

JALEAS. Gelées, Franc.; Jellies, Ing.; *Gelatinæ.*

Las jaleas son preparaciones farmacéuticas y económicas, de consistencia blanda y trémula, que tienen por base, ó la gelatina animal ó diversos principios vegetales, como la pectina, el almidon, etc., y como condimento ordinario el azúcar. Las primeras se obtenian ántes por la accion prolongada del agua hirviendo sobre varios tejidos animales. En las que se preparaban para el uso medicinal, se empleaban de preferencia las astas de ciervo, porque no contienen materias grasas, que al curanciarse pudieran comunicarles su sabor desagradable; actualmente se preparan las jaleas animales con

la cola de pescado ó con la grenetina. Las segundas se hacen con los zumos de los frutos, ó poniéndolos á hervir con agua cuando no contienen la pectina ya formada, ó bien con las féculas ó las sustancias que contienen materias análogas.

En la preparacion de las jaleas debe evitarse la accion muy prolongada del calórico, que altera el principio gelatinoso.

Las jaleas en general, excepto las de frutos, no se pueden conservar por mucho tiempo, y casi siempre tienen que ser preparaciones magistrales. Teniendo que emplearse á la vez como alimentos y medicamentos, conviene que su aspecto, olor y sabor sean agradables.

JALEA DE CARRAGAHEEN. Gelée de Carragaheen, Franc.; Jelly of Carrageen, Ing.; *Gelatina de Fuco crispo.*

Sacaruro de Carragaheen	40	gram.
Azúcar	20	„
Agua comun	100	„
„ de azahar	5	„

Se procede como en la preparacion de la jalea de líquen. Con las cantidades prescritas se obtienen 125 gram. de jalea.

U. M. Como emoliente y pectoral. D. Al interior, de 100 á 300 gram.

JALEA DE LÍQUEN ISLÁNDICO. Gelée de lichen d'Islande, Franc.; *Gelatina de Cetraria islandica.*

Sacaruro de líquen islándico ..	40	gram.
Azúcar blanca	40	„
Agua comun	75	„
„ de azahar	5	„

Se hacen hervir juntas las tres primeras sustancias, y cuando se haya reunido la espuma á la superficie, apártese del fuego la mezcla, sepárese la espuma y vacíese la jalea en un vaso que contenga el agua de azahar.

Las cantidades indicadas deberán producir 125 gram. de jalea.

Cuando se prescriba que la jalea contenga el principio amargo del líquen, se ponen á hervir, por cinco minutos, 3 gram. de líquen no lavado, con la cantidad suficiente de agua para obtener 75 gram. de cocimiento que reemplazarán á la cantidad de agua indicada en la fórmula anterior.

U. M. Como pectoral. D. Al interior, de 100 á 150 gram.

JARABES. Sirops, Franc.; Syrups, Ing.; *Syrupi.*

Los jarabes son disoluciones espesas y viscosas de azúcar, en cerca de la mitad de su peso de un vehículo simple ó cargado de principios medicamentosos: en el primer caso se les llama *simples* y en el segundo *compuestos.*

Esta forma de medicamentos tiene varias ventajas: 1ª, encubrir el sabor desagradable de muchas sustancias medicinales; 2ª, conservar en buen estado aquellas que sólo se consiguen en ciertas épocas del año; y 3ª, ofrecer al médico soluciones ya preparadas y en un estado de concentracion constante.

La experiencia indica que el grado de concentracion más favorable para la conservacion de los jarabes, es el de 30° Bmé. cuando están hirviendo, ó de 35° Bmé. á la temperatura de + 15°: en el primer caso su densidad es de 1.261, y el termómetro sube á 105°; y en el segundo, dicha densidad es de 1.321. Hay ciertos jarabes que no tienen exactamente esta densidad, porque se les disminuye la cantidad de azúcar; tales son los vinosos y los de jugos ácidos.

En general, se emplean principalmente para la preparacion de los jarabes simples, los procedimientos siguientes: 1º, la solucion simple; 2º, la solucion con evaporacion; 3º, la solucion con clarificacion por la clara de huevo ó por la pasta de papel; 4º, la mezcla con jarabe de azúcar y evaporacion; 5º, la mezcla con jarabe de azúcar, sin evaporacion; 6º, un método mixto.

1º Jarabes por simple solucion.—Así se preparan los jarabes cuya cantidad de vehículo no pasa de la proporcion conveniente para trasformar el azúcar en jarabe. Se hace uso de este método para hacer los de:

Azúcar simple.
Aguas destiladas.
Algunos zumos de frutas y de plantas.
Infusiones aromáticas ó alterables.
Líquidos vinosos.

Estos jarabes se preparan á frio ó en B. M. en vasijas tapadas cuando el vehículo es aromático ó vinoso. Las proporciones ordinarias son: azúcar 190, vehículo 100.

Tambien se puede aplicar la simple solucion á los líquidos extractivos que se obtienen de las plantas, reduciéndolos por la evaporacion en B. M. á 100 partes para 190 de azúcar.

2º Jarabes por solucion y evaporacion.—Este procedimiento se aplica á la preparacion de los jarabes con los zumos depurados de las plantas. Se hace disolver el azúcar en el jugo, y se evapora en consistencia de jarabe.

3º Jarabes por clarificacion con la albumina ó por la pasta de papel.—El procedimiento de clarificacion por la clara de huevo se emplea para el jarabe simple de azúcar, cuando no hay necesidad de usar en su preparacion de la muy blanca, porque tenga que servir para hacer otros jarabes que no deban ser incoloros. Tambien se clarifican por este medio los jarabes de sustancias cuyos principios activos no puedan ser sustraidos por la albumina al coagularse.

El método de clarificacion por el papel se aplica con ventaja á la preparacion de los jarabes que se hacen con licores extractivos, ó que contienen tanino, y tambien á la preparacion del jarabe simple, cuando ha de servir para hacer otros jarabes que tienen en su composicion sustancias incompatibles con la albumina, de la cual siempre queda alguna parte en los jarabes que se clarifican con ella.

4º Jarabes por mezcla con el jarabe simple, y evaporacion.—Este método se

emplea cuando la base medicamentosa no es alterable ni aromática, que no se puede obtener con pequeñas cantidades de líquido, y que podria disminuir ó perderse en la clarificacion. Se practica añadiendo la solucion al jarabe simple, y haciendo evaporar al grado conveniente.

Cuando hay que emplear materias aromáticas y extractivas, se agotan sucesivamente, para tener un líquido concentrado y otro débil. Se evapora este último con el jarabe simple á tal punto, que cuando se agregue el otro líquido concentrado, venga á quedar el jarabe, sin nueva evaporacion, al grado conveniente.

5º JARABES POR MEZCLA CON EL JARABE SIMPLE, SIN EVAPORACION.—Se aplica con ventaja este método siempre que hayan de introducirse en los jarabes sustancias químicas (ácidos, sales vegetales y minerales, éter, etc.): tambien puede aplicarse á la preparacion de los jarabes de extractos. Las reglas que conviene tener presentes en el primer caso, son las siguientes: 1ª Si la sustancia química por su cantidad ó su naturaleza, puede disolverse en poca cantidad de agua, se añadirá la solucion inmediatamente al jarabe. 2ª Si la cantidad de solucion es tal, que añadida al jarabe lo haga bajar á ménos de 34°, se hará evaporar una parte del jarabe hasta que tenga un peso igual al de la solucion que se le ha de añadir, para no cambiar las proporciones establecidas entre la sustancia activa y la cantidad total del jarabe. 3ª Para estos jarabes se usará de preferencia el jarabe simple clarificado por medio del papel y no por la albumina. 4ª Se hará á frio la mezcla del jarabe con la solucion, para evitar las reacciones entre la sustancia química y el azúcar, que siempre se apresuran con la aplicacion del calórico.

Como reglas generales para la preparacion de los jarabes con extractos, se pueden observar las siguientes: 1ª Disolver el extracto en agua destilada fria, generalmente en la proporcion de una parte de extracto para diez de agua, filtrar la solucion y mezclarla al jarabe hirviendo. 2ª Cuando los extractos son más solubles en el agua caliente que en el agua fria, como los de cramería, de monesia y de catecú, se les disuelve en el agua caliente, se filtra la solucion y se mezcla al jarabe hirviendo.

6º JARABES POR MÉTODO MIXTO.—Por medio de este método se preparan los jarabes de las sustancias cuyos principios volátiles y fijos han de entrar en la composicion de los jarabes. Se practica haciendo destilar con el agua la sustancia que ha de constituir la base del jarabe para obtener un hidrolato, y entónces se hace con éste y parte del azúcar un jarabe por simple solucion. Se cuela el resíduo de la destilacion, y con la otra parte del azúcar se hace otro jarabe por evaporacion, que cuando se enfrie se mezcla con el jarabe aromático.

En la preparacion de los jarabes compuestos deberá emplearse el método que requieran la naturaleza y el número de las sustancias que los componen; mas en general se pueden establecer para su preparacion, las reglas siguientes:

1ª Las sustancias que entren en la composicion de estos jarabes, se reunirán por grupos, segun la facilidad ó dificultades que manifiesten para ceder sus principios solubles.

2ª Se empleará el líquido disolvente á la temperatura que más convenga al grado de solubilidad de la parte extractiva.

3ª Las materias de un tejido delicado, esponjoso ó que contengan principios aromáticos, serán tratadas por infusion; las raíces y los leños duros por una digestion prolongada.

4ª Si el jarabe debe llevar materias alcohólicas ó aromáticas, se aplicará el método mixto, indicado en los jarabes simples.

5ª Las soluciones obtenidas por infusion, que contengan principios aromáticos, si es necesario clarificarlas, debe hacerse con papel.

6ª Las soluciones que provengan de digestiones, de cocimientos ó infusiones de raíces ó leños, que generalmente contienen más materias extrañas, se clarificarán por el reposo, ó de la manera que sea conveniente, para que no enturbien el jarabe.

7ª En estos jarabes la cantidad de azúcar será arreglada á la del peso de las sustancias que los componen y no á la del líquido que sea necesario emplear en el tratamiento de dichas sustancias.

Cuando los jarabes se han preparado con cuidado, se pueden conservar en buen estado por mucho tiempo. Se ha propuesto para evitar que fermenten, añadirles una corta cantidad de alcohol; pero este medio puede tener inconvenientes en algunos casos. Lo mejor es ponerlos cuando ya están bien frios, en botellas perfectamente secas, que se taparán bien y se guardarán en un lugar fresco y seco.

JARABE ATEMPERANTE Ó TEMPERANTE. *Syrupus temperans.*

Jarabe de amapola	1000
Idem de jugo de limon	1000

Mézclense los dos jarabes.

JARABE BALSÁMICO, de bálsamo de Tolú, de San José; Sirop de Baume de Tolú, Franc.; *Syrupus de Balsamo tolutano.*

Bálsamo de Tolú	60
Alcohol á 90°	50
Algodon limpio	50
Agua	1000
Azúcar muy blanca	c. s.

Se disuelve el bálsamo en el alcohol, se echa como una tercera parte del algodon y de la solucion en un mortero de porcelana, se pistan con la mano del mortero, de manera que las fibras del algodon se impregnen bien, y se hace lo mismo con los otros dos tercios del algodon y solucion. Despues

JAR

se reuno todo en el mortero y se pista con otro poco del alcohol que habrá servido para lavar la vasija en que se haya disuelto el bálsamo. Entónces se extiende el algodon con los dedos y se expone al aire para que se evapore el alcohol, lo que se efectúa en pocas horas. Hecho todo esto, se pone á digerir el algodon con la mitad del agua en B. M. por dos horas en vasija tapada, se exprime el algodon y se le trata segunda vez de la misma manera con el resto del agua.

Se reunen los productos de las digestiones, se dejan enfriar y se filtran por papel. Se añade entónces el azúcar en la proporcion de 190 partes para 100 del líquido, y se hace un jarabe por simple solucion en B. M. y en vasija tapada, el cual se filtrará por papel.

Así se preparan tambien los *Jarabes de Benjuí y de Estoraque.*

U. M. Como balsámico y pectoral. D. 30 á 60 gram.

JARABE COMUN. Jarabe simple, Almíbar; Sirop de sucre simple, Franc.; Syrup, Ing.; *Syrupus communis.*

Azúcar muy blanca	1000
Agua comun	526

Se hace disolver el azúcar en el agua á la temperatura ordinaria ó en B. M., y se filtra el jarabe que resulta por papel ó por un filtro de lana de forma cónica, volviendo á echar en el filtro las primeras porciones del líquido filtrado, si no salen bastante claras. Si saliese con color el jarabe, se le mezclará $^1/_{15}$ ó $^1/_{20}$ de su peso de carbon animal lavado con ácido clorhídrico, se dejará en contacto con él por algun tiempo, menéandolo con alguna frecuencia, y se filtrará despues como se ha dicho ántes.

Cuando no se emplea en la preparacion de este jarabe azúcar refinada, porque no se necesite enteramente incoloro, se hace del modo siguiente:

Azúcar blanca	10000 gramos.
Agua	c. s.
Clara de huevo	1

Bátase la clara de huevo con seis litros de agua, sepárese un litro de esta agua albuminosa, póngase el azúcar con los cinco restantes en un cazo de cobre, caliéntese la mezcla, remuévase con la espumadera, y cuídese de que el líquido no entre en ebullicion ántes de disolverse el azúcar. Cuando por la ebullicion el líquido se levante en masa, échese por partes el agua albuminosa que se dejó en reserva, y quítense las espumas despues de cada afusion, luego que tengan bastante consistencia. Concluida así la clarificacion, si no tuviere hirviendo el grado densimétrico de 1,26 (30° Bmé.), póngasele á este grado, concentrándolo ó añadiéndolo la cantidad suficiente de agua; cuélese por un filtro de lana.

JARABE DE ACIDO CIANHÍDRICO. Jarabe de ácido prúsico, de ácido hidrociánico; Sirop d'acide cyanhydrique, Franc.; *Syrupus cum Acido cyanhydrico.*

JAR

Acido cianhídrico medicinal ó al décimo	1 gram.
Jarabe simple incoloro	199 „

Mézclense muy exactamente. Este jarabe debe prepararse en el momento que se necesite.

20 gramos de él contienen 10 centígr. de ácido cianhídrico medicinal, ó 1 centígr. de ácido anhidro.

U. M. Como calmante. D. 15 á 30 gram. al dia, por cucharaditas cafeteras.

JARABE DE ACIDO CÍTRICO. Sirop d'acide citrique, Franc.; *Syrupus cum Acido citrico.*

Acido cítrico cristalizado	10
Agua destilada	20
Jarabe simple	970

Se hace disolver el ácido en el agua y se mezcla al jarabe frio.

Aromatizando un kilógramo de este jarabe con quince gram. de alcoholaturo de corteza de limon, se obtiene el *Jarabe de limon.*

U. M. Como temperante. D. 30 á 60 gram.

JARABE DE ACIDO TÁRTRICO. Sirop d'acide tartrique, Franc.; *Syrupus cum Acido tartarico.*

Acido tártrico cristalizado	20
Agua destilada	40
Jarabe simple	940

Hágase disolver el ácido en el agua, y mézclese la solucion al jarabe frio.

U. M. Como temperante. D. 30 á 60 gram.

JARABE DE ACHICORIA CON RUIBARBO. Jarabe de achicoria ó de ruibarbo compuesto; Sirop de chicorée et de ruibarbe, Franc.; *Syrupus de Cichorio cum Rheo.*

Ruibarbo de China machacado	100
Hojas secas de diente de leon	100
Agua hirviendo	1000
Azúcar	1500

Se infunden las hojas en el agua por una hora y se cuela con expresion: en el líquido que resulta hágase macerar el ruibarbo por seis horas, cuélese otra vez con expresion, añádasele el azúcar y hágase un jarabe por coccion y clarificacion con clara de huevo, que marque hirviendo 31° Bmé.

U. M. Como purgante para los recien nacidos. D. 6 á 15 gram.

JARABE DE ADORMIDERAS. Jarabe diacodion; Sirop diacode, de pavot blanc, Franc.; Syrup of poppy, Ing.; *Syrupus de Papavere albo.*

Extracto de opio	50 centígr.
Agua destilada	4,50 „
Jarabe simple	995 gramos.

Disuélvase el extracto en el agua, filtrese la solucion y mézclese con el jarabe.

20 gram. de este jarabe contienen 1 centígramo de extracto de opio.

JARABE DE ALMENDRAS. Jarabe de horchata; Sirop d'amandes, d'orgeat, Frc.: Syrup of orgeat, Ing.; *Syrupus de Amygdalis*

JAR

Almendras dulces	100
„ de chabac? ó de durazno.	30
Azúcar muy blanca	600
Agua comun	325
„ de azahar	50

Se mondan las almendras de su película y muélense en un *metate* con 150 gram. de azúcar y 25 del agua, hasta reducirlas á pasta fina; dilúyese ésta en lo restante del agua, cuélese por lanilla exprimiendo fuertemente, añádesele el resto del azúcar quebrantada, caliéntese en B. M., y luego que se disuelva el azúcar se mezcla el agua de azahar y se cuela por lanilla el jarabe que resulta. Déjese enfriar en vasija tapada, vacíese luego en botellas bien secas, que se tapan cuidadosamente y se guardan, colocándolas horizontalmente en lugar fresco.

JARABE DE ALQUITRAN. Sirop de goudron, Franc.; *Syrupus piceus.*

Alquitran de Noruega	15
Serrin de jalocote	30
Agua destilada calentada á 60°	1000
Azúcar	c. s.

Mézclese el alquitran con el serrin, viértase el agua sobre la mezcla, agítese con frecuencia, y al cabo de dos horas filtroso sobre el azúcar, que deberá estar en la proporcion de 190 para 100 de líquido; termínese la solucion del azucar en B. M. en vasija cubierta.

U. M. Como pectoral.

JARABE DE ALTEA. Jarabe de malvas; Sirop de guimauve, Franc.; Syrup of marsh-mallow, Ing.; *Syrupus de radice Althæ.*

Raíz de altea dividida menudamente	50
Agua	300
Jarabe simple	1500

Hágase macerar la raíz en el agua por 8 horas, cuélese sin expresion, añádase el líquido que resulte al jarabe, y hágase concentrar hasta que marque, hirviendo, 1,26 al densímetro, ó 30° Bmé., y cuélese.

U. M. Como emoliente y pectoral. D. 30 á 60 gram.

JARABE DE AMAPOLA. Sirop de coquelicots, Franc.; *Syrupus de floribus Papaveris rhœadis.*

Pétalos secos de amapola	100
Agua hirviendo	1000
Azúcar blanca	c. s.

Se ponen los pétalos en infusion en el agua por seis horas, en vaso cubierto; se cuela con expresion y se filtra; se añade al líquido filtrado el azúcar en la proporcion de 190 para 100 de dicho líquido, y se hace el jarabe por simple solucion en B. M. y en vaso cerrado.

De la misma manera se prepara el *Jarabe de Clavel*, empleando 500 gram. de los pétalos de clavel frescos para 1500 de agua. Está en uso entre nosotros aumentar el color á estos jarabes con cochinilla.

U. M. Como pectoral. D. 30 gram.

JAR

JARABE DE AZAFRAN VINOSO. Sirop de safran, Franc.; *Syrupus de Croco vinosus.*

Azafran	5
Vino Jerez	88
Azúcar blanca	112

Se machaca el azafran, se hace macerar en el vino por cuarenta y ocho horas, se exprime y luego se filtra; se le añade el azúcar y se hace el jarabe por simple solucion en B. M. y en vasija cubierta, el cual se colará cuando esté frio.

20 gramos de este jarabe representan 50 centígr. de azafran.

U. M. Como emenagogo. D. 30 gram.

JARABE DE AZAHAR. Jarabe de flor de naranje; Sirop de fleur d'oranger, Franc.; *Syrupus cum Aqua floris Aurantii.*

Agua destilada de azahar	500
Azúcar muy blanca	950

Quebrántese el azúcar, hágaselo disolver en frio en el agua de azahar y filtrese el jarabe por papel.

Del mismo modo se preparan los *Jarabes de Canela, de Menta piperita y de Eucalipto.*

U. M. Como antiespasmódico. D. 30 á 60 gramos.

JARABE DE BELLADONA. Sirop de belladone, Franc.; *Syrupus de belladonâ.*

Tintura de belladona	75 gram.
Jarabe simple	1925 „

Mézclense.

25 gramos de este jarabe representan 37 centígr. de tintura, ó 12 milígr. de extracto alcohólico.

Prepáranse por el mismo método los jarabes *de Beleño, de Estramonio, y el de Digital*, pero empleando para éste solamente 25 gramos de tintura para 1000 del jarabe simple. Así, 5 gramos de jarabe corresponden á 125 milígr. de tintura y á 8 milígr. de extracto alcohólico.

Prepárase el *Jarabe de Acónito* mezclando á 900 del jarabe simple 100 del alcoholaturo de acónito. Por consiguiente, en 20 partes contiene 2 de alcoholaturo.

U. M. y D. Véanse los artículos correspondientes á estas plantas.

JARABE DE CINCO RAICES. Jarabe de apio compuesto, aperitivo; Sirop de cinq racines, Franc.; *Syrupus de quinque radicibus.*

Raíz de apio cortada en pequeños trozos	100
„ de espárrago idem idem	100
„ de hinojo idem idem	100
„ de perejil idem idem	100
„ de brusco	100
Agua hirviendo	3000
Azúcar blanca	2000

Se hacen macerar las raíces de brusco y de espárrago en el agua por seis horas; háganse despues hervir un poco; añádanse las otras raíces, y pasadas dos horas de infusion, se cuela exprimiendo ligeramente; déjase asentar el líquido que resulte, decántase,

añádase el azúcar y hágase un jarabe que marque hirviendo 30° Bmé.

U. M. Como diurético. D. 30 á 100 gram.

JARABE DE CLORHIDRATO DE MORFINA. Sirop de clorhydrate de morphine, Franc.; *Syrupus cum Chlorhydrate morphico.*

Clorhidrato de morfina	5	centígr.
Agua destilada	2	gramos.
Jarabe simple sin color	98	„

Hágase disolver la sal de morfina en el agua y mézclese al jarabe.

20 gram. de este jarabe contienen 1 centígr. de clorhidrato de morfina.

De la misma manera se preparan los *Jarabes de Sulfato y de Acetato de morfina*, agregando á éste unas gotas de ácido acético para disolverlo.

U. M. Como narcótico. D. 15 á 30 gramos.

JARABE DE CODEINA. Sirop de codéine, Franc.; *Syrupus cum Codeinâ.*

Codeina pulverizada	20	centígr.
Agua destilada	34	gramos.
Azúcar muy blanca	66	„

Disuélvase á un suave calor la codeina en el agua destilada, añádase el azúcar, hágase disolver y déjese enfriar. Si el producto obtenido no pesa cien gram., añádase la cantidad de agua necesaria para completar este peso, y filtrese.

20 gram. de este jarabe contienen 4 centígr. de codeina.

Se puede hacer este jarabe magistralmente, disolviendo 4 centígr. de codeina en la menor cantidad posible de agua acidulada con una gota de ácido acético, y añadiendo la solucion á 20 gram. de jarabe simple.

JARABE DE CORTEZA DE NARANJA AMARGA. *Syrupus de cortice Citrei vulgaris.*

Agua destilada de corteza de naranja amarga	288
Azúcar blanca quebrantada	546

Hágase jarabe por simple solucion en vasija tapada.

De igual modo se preparan los jarabes de las *cortezas de naranja dulce, de cidra y de limon.*

JARABE DE CRAMERIA. Sirop de ratanhia, Franc.; Sirop of rhatany, Ing.; *Syrupus cum extracto Krameriæ.*

Extracto de crameria	25
Jarabe simple	975

Se hace disolver el extracto en su peso de agua por medio del calor, se añade la solucion al jarabe hirviendo, y se aparta del fuego cuando pese exactamente 1000 gram.

20 gram. de este jarabe contienen 50 centígr. de extracto.

Se preparan de la misma manera los *Jarabes de Catecú y de Monesia.*

JARABE DE CUAUTECOMATE. *Syrupus de fructibus Crescentiæ alatæ.*

Pulpa de Cuautecomate	100
Agua comun	300
Azúcar	500

Se hace macerar la pulpa en el agua por doce horas, agitando varias veces, y se cuela con expresion; al líquido que resulta se agrega el azúcar y se hace un jarabe por coccion que marque hirviendo 30° Bmé.

JARABE DE ÉTER SULFÚRICO. Sirop d'éther sulfurique, Franc.; *Syrupus cum Æthere sulphurico.*

Azúcar incolora	440
Agua	490
Alcohol á 90°	50
Éter puro	20

Disuélvase el azúcar en el agua, póngase la solucion en un frasco tapado al esmeril y que tenga en su parte inferior una tubuladura con llave, agréguense el alcohol y el éter, agítese la mezcla con alguna frecuencia, por espacio de cinco ó seis dias. Sustráigase el jarabe claro, abriendo la llave de la tubuladura, y consérvese en botellitas bien tapadas.

JARABE DE EXTRACTO DE OPIO. Jarabe de meconio; Sirop d'extrait d'opium, Franc.; *Syrupus cum extracto Opii.*

Extracto de opio	2	gram.
Agua destilada	8	„
Jarabe simple	990	„

Hágase disolver en frio el extracto en el agua destilada, filtrese la solucion y mézclese con el jarabe.

20 gramos de este jarabe contienen 4 centígr. de extracto de opio.

JARABE DE GENCIANA. Sirop de gentiane, Franc.; *Syrupus de radice Gentianæ.*

Raíz de genciana dividida menudamente	50
Agua hirviendo	500
Azúcar blanca	c. s.

Se infunde la raíz en el agua por seis horas, se cuela con expresion, se deja asentar el líquido, se decanta, se le añade el azúcar en proporcion de 190 para 100 de líquido y se hace el jarabe por simple solucion en B. M. y en vaso cubierto.

De la misma manera se prepara el *Jarabe de Peonía, el de Culantrillo y el de Ajenjo.*

JARABE DE GOMA ARÁBIGA. Sirop de gomme, Frc.; Syrup of gum arabic, Ing.; *Syrupus cum Gummi arabico.*

Goma del país blanca y limpia	500
Agua	750
Jarabe simple	5000

Lávese la goma con agua fria, póngase despues en contacto con la cantidad de agua prescrita, agítese con frecuencia para apresurar la disolucion y cuélese el líquido, sin exprimir, por una lanilla. Por otra parte, concéntrese el jarabe de manera que marque hirviendo al densímetro 1,30 ó 33° Bmé. y añádase la solucion de goma al tiempo de colarlo.

JARABE DE GUAYACAN. Sirop de Guaïac, Franc.; *Syrupus de ligno Guayaci officinalis.*

JAR

Raspadura de guayacan	300
Azúcar	1000
Agua comun	c. s.

Se hacen dos decocciones del guayacan por espacio de una hora, cada una con tres litros de agua; se reunen los productos colados por una tela tupida, y se hacen evaporar hasta que se reduzcan á 600 gram.; se dejan enfriar, se filtran por papel, se les añade el azúcar y se hace un jarabe que debe marcar hirviendo 1,26 en el densímetro 630° Bmé.

JARABE DE HIDRATO DE CLORAL. Sirop de chloral hydraté, Franc.; *Syrupus cum hydrate Chlorali.*

Cloral hidratado	5	gram.
Agua destilada	5	„
Jarabe simple incoloro	90	„

Se disuelve el hidrato de cloral en el agua y se mezcla al jarabe.

20 gramos de este jarabe contienen 1 gramo de hidrato de cloral.

JARABE DE HIPOFOSFITO DE CAL. Sirop d'hypophosphite de chaux, Franc.; *Syrupus cum Hypophosphite calcico.*

Hipofosfito de cal	5
Jarabe simple	445
„ de azahar	50

Hágase disolver la sal en la mezcla de los jarabes.

20 gram. contienen 20 centígr. del hipofosfito.

Prepárase de la misma manera el *jarabe de hipofosfito de sosa.*

JARABE DE IPECACUANA. Sirop d'ipécacuanha, Frc.; Syrup of ipecacuanha, Ing.; *Syrupus cum extracto Ipecacuanhæ.*

Extracto alcohólico de ipecacuana	5	gram.
Agua destilada	40	„
Jarabe simple	495	„

Se disuelve el extracto en el agua, se filtra la solucion, se añade al jarabe y se reduce por la evaporacion á 500 gram.

20 gram. de este jarabe contienen 20 centígr. de extracto de ipecacuana.

JARABE DE JABORANDI. Sirop de jaborandi, Frc.; *Syrupus de Pilocarpo pinnato.*

Hojas de jaborandi machacadas	100
Agua con un décimo de alcohol	500
Azúcar blanca	600

Háganse digerir las hojas en el agua alcoholizada en B. M. por dos horas, cuélanse con fuerte expresion, filtrese el líquido que resulte, añádase el azúcar, y háganse por simple solucion, á un calor suave, en vasija tapada, 1000 de jarabe.

Cada 20 gram. contienen los principios activos de 2 gram. de jaborandi.

Del mismo modo se propara el *Jarabe de Coca del Perú.*

JARABE DE LACTOFOSFATO DE CAL. Sirop de lacto-phosphato de chaux, Franc.; *Syrupus cum Lacto-phosphate calcico.*

JAR

Fosfato bibásico de cal	12,50
Acido láctico (aproximadamente)	14
Agua destilada	325
Azúcar blanca	630
Alcoholatuto de limon	10

Dilúyase el fosfato en el agua, añádase el ácido para disolverlo, procurando que la solucion quede muy ligeramente ácida. Hágase disolver en ella el azúcar, á la temperatura ordinaria, y agrégueso el alcoholatuto.

20 gram. de este jarabe contienen 25 centígr. de fosfato de cal bibásico.

JARABE DE LACTUCARIO OPIADO, DE AUBERGIER. Sirop de lactucarium opiacé, Frc.; *Syrupus cum Lactucario et Opio.*

Tinta de lactucario opiada	4	gram.
Jarabe de azahar	12	„
„ simple	184	„
Acido cítrico	0.50	centígr.

Disuélvase el ácido en la tintura y mézcleso á los jarabes.

20 gram. de este jarabe representan 1 centígr. de extracto hidralcohólico de lactucario y 5 milígr. de extracto de opio.

Por este procedimiento se propara el jarabe extemporáneamente y se conserva con facilidad.

JARABE DE MANÁ. Sirop de manne, Franc.; *Syrupus cum Manna.*

Maná en lágrimas	100
Agua	100
Jarabe simple	450

Se hace disolver el maná en el agua, se mezcla la solucion al jarabe y se reduce por la evaporacion á 600 gram.

30 gramos de este jarabe contienen 5 de maná.

JARABE DE MEMBRILLOS. Sirop de coings, Franc.; *Syrupus de Cydoniis.*

Jugo de membrillos clarificado	1000
Azúcar blanca	1750

Se hace disolver el azúcar en el jugo calentándolo hasta la ebullicion y se cuela.

Así se preparan tambien los *Jarabes de zumos de Granadas, Limones, Moras, Piña, Timbiriche, y Zarzamoras.*

JARABE DE NARCEINA. Sirop de narcéine, Franc.; *Syrupus cum narceinâ.*

Narceina	1	gram.
Agua que contenga 6 gram. por litro de ácido clorhídrico de 1.16 de densidad	100	„
Agua destilada	250	„
Azúcar blanca quebrantada	650	„

Disuélvase la narceina en el agua acidulada, á un calor suave; añádase la otra agua y el azúcar, y hágase por simple solucion 1000 de jarabe.

20 de él contienen 2 centígr. de narceina.

JARABE DE POLÍGALA DE VIRGINIA. Sirop de polygala de Virginie, Franc.; Syrup of Seneka, Ing.; *Syrupus de radice Polygalæ senegæ.*

JAR

Raíz de Polígala de Virginia machacada	50
Agua hirviendo	500
Azúcar blanca	c. s.

Se infunde la raíz en el agua por dos horas, se cuela con expresion y se filtra el líquido; se añade por cada 100 gram. de éste, 190 de azúcar y se hace un jarabe por simple solucion.

30 gramos de este jarabe representan 1 gramo de polígala.

De la misma manera se prepara el *Jarabe de Orozúz.*

JARABE DE QUINA. Sirop de quinquina, Franc.; *Syrupus de Cinchonâ.*

Quina calisaya	100
Agua destilada	800
Alcohol á 85°	300
Azúcar blanca	1000
Acido clorhídrico puro	6

En una vasija que no sea de metal, póngase á macerar por espacio de 12 horas la quina con 300 gramos del agua y el ácido, agitándolos con frecuencia; añádaseles el alcohol, unévasoles repetidas veces y despues de 48 horas de maceracion, cuélense, exprimiendo fuertemente para sacar lo más que se pueda de tintura. Al resíduo agréguesele el resto del agua hirviendo, agítese con alguna frecuencia, y pasadas 24 horas de infusion exprímase y filtrese el líquido que resulte. Con éste y la tintura, en una cápsula de porcelana, hágase disolver el azúcar en B. M. y concéntrese la solucion, de la misma manera, hasta obtener 1525 gram. de jarabe.

Prepáranse de la misma manera el *jarabe de quina gris,* pero duplicando la cantidad de ella.

JARABE DE ROSA. Sirop de fleurs de rose, Franc.; *Syrupus de floribus Rosæ.*

Jugo de pétalos de rosa clarificado.	1000
Azúcar blanca	1900

Hágase un jarabe por solucion en B. M. en vaso cubierto, y cuélese por una lanilla.

Del mismo modo se prepara el *Jarabe de flor de Durazno.*

U. M. Como astringente. D. 30 gram.

JARABE DE RUIBARBO. Sirop de rhubarbe, Franc.; Syrup of rhubarb, Ing.; *Syrupus de Rheo.*

Ruibarbo de China en pequeños fragmentos	100
Agua	500
Azúcar	c. s.

Se hace macerar el ruibarbo en el agua por doce horas, se cuela con expresion, se filtra, se añaden 190 gramos de azúcar por cada 100 de líquido filtrado, y se hace un jarabe por simple solucion en B. M.

30 gram. de este jarabe contienen las partes solubles de 2 gram. de ruibarbo.

JARABE DE SEN. Sirop de séné, Franc.; *Syrupus de Sennâ.*

JAR

Sen	150
Agua hirviendo	600
Azúcar	1000

Se infunde el sen en el agua por tres horas, se cuela exprimiendo fuertemente, se hace disolver en el producto el azúcar, y se hace un jarabe que marque hirviendo 36° Bmé.

JARABE DE SULFATO DE QUININA. Sirop de sulfate de quinine, Franc.; *Syrupus cum Sulphate quinico.*

Sulfato de quinina	50 centígr.
Acido sulfúrico diluido al décimo	50 „
Agua destilada	4 gramos.
Jarabe simple incoloro	95 „

Disuélvase la sal de quinina en el agua, por medio del ácido diluido, y mézclese el jarabe.

20 gram. de este jarabe contienen 10 centígr. de sulfato de quinina.

U. M. Como antiperiódico. D. 20 á 60 gramos.

JARABE DE TAMARINDOS. Sirop de tamarins, Franc.; *Syrupus de fructibus Tamarindi.*

Tamarindos	500
Agua	2000
Azúcar blanca	2500

Se hace un cocimiento con los tamarindos y el agua, se cuela con ligera expresion, se mezcla al líquido que resulte una clara de huevo, se añade el azúcar, y se hace un jarabe por coccion y clarificacion en vasija no metálica que marque hirviendo 30° Bmé.

JARABE DE YODURO FERROSO. Sirop d'iodure de fer, Franc.; *Syrupus cum iodureto ferroso.*

Soluc. oficin. de yoduro de fierro	5 gram.
Jarabe de goma	80 „
„ de azahar	15 „

Mézclense. 20 gram. de este jarabe contienen 1 centígr. de yoduro de fierro.

JARABE DE ZARZAPARRILLA. Sirop de Salseparcille, Franc.; *Syrupus de radice Smilacis medicæ.*

Zarzaparrilla limpia y machacada.	1000
Azúcar	2000
Agua	c. s.

Se hacen dos digestiones sucesivas de la zarzaparrilla, cada una de doce horas, en el agua á 80° y en cantidad suficiente para cubrir la raíz en cada operacion. Se cuela separadamente el producto de las digestiones por un cedazo, se dejan asentar y se decantan; despues se hacen evaporar comenzando por el de la última digestion, y cuando reunidos pesen 1600 gram., se clarifican con clara de huevo, se cuela el líquido clarificado por una lanilla, se le añade el azúcar y se hace un jarabe por coccion, que marque hirviendo al densímetro 1,27 (31° Bmé.)

JARABE DE ZARZAPARRILLA COMPUESTO. Jarabe de Cocinero, sudorífico, depurativo; Sirop de Salseparcille composé,

de Cuisinier, Franc.; *Syrupus de radice Smilacis compositus ex Cuisinier.*

Zarzaparrilla machacada	1000
Flores secas de borraja	60
„ „ de rosa	60
Hojas de sen	60
Frutos de anís verde	60
Azúcar	1000
Miel de abejas	1000
Agua	c. s.

Háganse tres digestiones sucesivas de la zarzaparrilla, cada una de seis horas, con el agua á 80° y en cantidad bastante para cubrir completamente la raíz en cada operacion. Cuélense separadamente los líquidos de las tres digestiones por un cedazo, reúnanse el segundo y tercero, hágase evaporar este producto en B. M. hasta reducir su peso á tres mil gram.; infúndanse en él por dos horas, el sen, las flores y el anís; cuélese con expresion, déjese asentar el líquido que resulte, reúnase al de la primera digestion que se habrá hecho concentrar, tambien en B. M., hasta la consistencia de jarabe: añádaseles el azúcar y la miel, y hágase un jarabe por coccion que hirviendo marque en el densímetro 1,29 (32° Bmé.). Para evitar que se fermente, se le pueden mezclar 60 gramos de tintura de zarzaparrilla.

U. M. Como antisifilítico. D. 50 á 100 gramos por dia, solo, ó en una tisana sudorífica.

JARABE DEPURATIVO DE CHAVERT. *Syrupus depurans ex Chavert.*

Raíz de zarzaparrilla	180
„ de China	60
„ de lirio de Florencia	60
„ de aristoloqnia redonda	60
Sen	120
Sulfuro de antimonio en polvo	60

Machúquense las raíces, pónganse á cocer las dos primeras y el antimonio, envuelto en un pedazo de lienzo y suspendido por un hilo, con 4000 gram. de agua, hasta reducirlos á 1500 gram., infúndanse con este resto por una hora, las otras dos raíces y el sen; cuéleso la infusion, agréguense 2000 gram. de azúcar y 2000 gram. de miel vírgen para hacer el jarabe, que debe marcar hirviendo 32° Bmé., y se le mezclará la tintura siguiente:

Raíz de Jalapa machacada	30
Corteza de sasafras idem	60
Alcohol á 60°	375

Háganse macerar las sustancias por ocho dias, cuélese con expresion y filtrese la tintura.

JUGOS Ó ZUMOS VEGETALES. Sucs végétaux, Franc.; Vegetal juices, Ing.; *Succi vegetabili.*

Todas las partes de los vegetales pueden considerarse como compuestas mecánicamente de un tejido más ó ménos apretado, en cuyos intersticios están contenidos líquidos dotados de propiedades diversas, en razon de los vegetales y de los órganos que los contienen. A estos líquidos se ha dado el nombre de jugos, y su extraccion consiste en la eliminacion que se hace del tejido que los contiene. Los diferentes estados de este tejido deben introducir modificaciones en los procedimientos para extraerlos.

A veces el tejido sólo contiene una proporcion muy débil de materias sólidas; así sucede en las plantas tiernas y en sus partes carnosas: otras veces, al contrario, la fibra vegetal, endurecida por el depósito de las moléculas incrustantes, ha tomado mayor consistencia y los líquidos han disminuido; como en las maderas, las cortezas, y en general en todas las partes leñosas de las plantas.

Todos los productos líquidos de la economía vegetal se han considerado como jugos y segun su naturaleza se han dividido en cinco clases: jugos acuosos, oleosos, resinosos, lechosos, y aceites esenciales; mas de estas diversas clases en que se han dividido los zumos, sólo corresponde hablar aquí de los acuosos; y aun de éstos únicamente de dos de las tres series en que se han subdividido, es decir, de los zumos extractivos y de los zumos ácidos.

Casi todos los zumos extractivos se obtienen de las hojas y tallos herbáceos de las plantas, por lo que de una manera general y bastante exacta, puede decirse que son compuestos de albumina vegetal, de materia extractiva y de clorofila.

Antes de proceder á las operaciones que tienen por objeto la extraccion del jugo de las plantas, se les separan las partes alteradas, se les quita la tierra, y se sacuden luego fuertemente. Entónces se les reduce á pulpa por medio de la contusion, con una mano de madera en un mortero de piedra. Si la planta es poco suculenta, es necesario al machacarla, agregarle una poca de agua para diluir algo el jugo y hacerlo salir con más facilidad: dicha adicion es indispensable para extraer el zumo de casi todas las labiadas, y será de una quinta parte cuando el zumo de la planta es demasiado viscoso, como sucede en las borragíneas; ménos cuando éstas deban ir mezcladas con otras plantas bastante suculentas.

Reducidas ya á pulpa como se ha dicho, se aprensan para hacer salir el jugo, el cual se presenta muy turbio y de un color verdoso, por la clorofila, la albumina coagulada y las partes más finas del tejido vegetal que vienen suspendidas en el líquido acuoso.

Se clarifican por filtracion en frio; mas cuando son muy viscosos ó que han de servir para preparaciones que tienen que someterse á la accion del calórico, se pueden calentar para facilitar la filtracion. Casi siempre es necesario evitar la accion del calórico en la preparacion de los zumos, porque la albumina vegetal, coagulándose, se separa reteniendo una parte de los principios activos, en los cuales residen las propiedades medicinales de estos jugos. Tambien el calor hace que se disipen las sustan-

cias volátiles; mas esto puede evitarse calentando los jugos en vasija cubierta.

Los jugos son muy alterables; por lo que ahora sólo se extraen los que se emplean para preparar algunos extractos y jarabes.

Los jugos ácidos son casi siempre extraidos de los frutos, y están caracterizados por la presencia de ácidos vegetales al estado libre ó de sales ácidas. Siempre contienen azúcar que pertenece á la variedad que se llama de frutos ó invertida, y algunos, además, la de caña ó sacarosa.

Los ácidos que se encuentran en estos zumos son: el cítrico que existe en los limones y las naranjas; el tártrico, al estado de sal ácida en las uvas; éste y el cítrico en las cerezas, frambuesas, grosellas, etc.; el málico en los membrillos, las manzanas y las peras.

Hállase tambien una materia análoga á la albumina vegetal, que con el concurso del aire y de los gérmenes que lleva consigo, parece favorecer la fermentacion del azúcar de los zumos. Encuéntrase además, en algunos, cantidades variables de materias colorantes y aromáticas; nótanse en otros algunos principios activos, como en el de la fitolaca ó mazorquilla. Existe asimismo en la mayor parte de estos zumos una materia particular llamada pectina, que en ciertas circunstancias les da la propiedad de convertirse en jalea.

En la extraccion de estos jugos hay que atender á las circunstancias de estructura de los frutos: si su tejido es tierno y son muy suculentos, basta exprimirlos para hacer salir el jugo; así se hace con las naranjas, los limones, las uvas, etc.; si por el contrario, el tejido de los frutos es compacto, como el de los membrillos y las manzanas, es necesario reducirlos á pulpa por medio de un rayador y aprensarlos.

En algunos casos conviene dejar en contacto el zumo con las cubiertas de los frutos por algun tiempo, para facilitar la disolucion de ciertas materias que aquellas contienen: esto se hace con las moras y las frambuesas.

La clarificacion de los jugos ácidos se hace generalmente dejándolos fermentar hasta que se destruya parte del azúcar, y que la pectina, convirtiéndose en ácido péctico, se precipite: así se disminuye la viscosidad de estos jugos y pueden filtrarse más fácilmente.

Hay poca necesidad de conservarlos, y generalmente sólo se extraen para preparar algunos jarabes. Podrian conservarse, si se quiere, por el método antiguo con el aceite, ó bien por el método de Appert que hasta ahora parece ser el mejor; solamente se le atribuye la pérdida de las botellas que revientan; pero tal inconveniente puede evitarse procurando que sean fuertes, colocándolas por su base, llenas y destapadas, en los agujeros de una vasija de doble fondo perforado, que se llena de agua. Caliéntase ésta y mantiénese en ebullicion por media hora; tápanse despues las botellas violentamente afianzando con hilo los tapones y lacrándolas.

U. M. El modo de empleo de los jugos varía con su indicacion. En general se prescriben por pequeñas cantidades á la vez, mezclados con un vehículo apropiado, jarabe, vino, tintura, etc. El mayor número de jugos tienen propiedades depurativas. Los ácidos diluidos en el agua son refrescantes; como se sabe, su uso está muy extendido, y se emplean principalmente en las enfermedades febriles, como temperantes.

JUGO DE LIMONES. Suc de citrons, Franc.; *Succus è Citris.*

Limones ..... c. b.

Quítesele la cáscara y las semillas, exprímanse con las manos ó con una pequeña prensa, mezclándoles en este caso una poca de paja limpia; recójase el zumo, déjese en reposo por tres dias y filtrese.

De la misma manera se prepararán los *Jugos de Naranjas dulces y de las amargas.*

JUGO DE MEMBRILLOS. Suc de coings, Franc.; *Succus è cydoniis.*

Membrillos un poco ántes de su madurez..... c. b.

Se limpian los membrillos con un lienzo áspero, se les reduce á pulpa por medio de un rallador, se mezcla á la pulpa una poca de paja limpia y se aprensa; se recoge el zumo, se deja fermentar un poco hasta que esté claro, y se filtra.

De la misma manera se obtiene el *Zumo de Manzanas.*

JUGO DE MORAS. Suc de mûres, Fre.; *Succus è Moris.*

Moras ..... c. b.

Se desmenuzan las moras con las manos, se dejan fermentar por dos ó tres dias, se les mezcla una poca de paja limpia y se aprensan; se deja asentar un poco el jugo y se filtra.

De la misma manera se obtiene el *Jugo de Zarzamora y el de Granada*, empleando de ésta solamente los granos del fruto.

JUGO DE ROSA. Suc de pétales de roses, Franc.; *Succus è petalis Rosæ.*

Pétalos frescos de rosa..... c. b.

Machúquense en un mortero de piedra, exprímanse, déjese el producto reposar un poco y filtrese.

De la misma manera se obtienen los *Jugos de Cicuta, de Estramonio, de Berros* y de otras plantas análogas; y el de *Borraja* añadiéndole agua segun se ha dicho en las generalidades.

LAMEDOR BLANCO. Looch blanc, Franc.; *Linctus albus.*

Almendras dulces mondadas.....	30	gram.
Almendras de chabacano mondadas	2	,,
Azúcar blanca.....	30	,,
Polvo de goma tragacanto	0,50	centírg.
Agua de azahar.....	10	gram.
,, comun.....	120	,,

LAU

Hágase una emulsion con las almendras, el agua y la mayor parte del azúcar, y cuélese. Tritúrese la goma con el resto del azúcar, diluyase el polvo con una poca de emulsion, bátase vivamente por algun tiempo, y añádase poco á poco el resto de la emulsion y el agua de azahar.

U. M. Como pectoral.

LÁUDANO DE ROUSSEAU. Laudanum de Rousseau, Franc.; Rousseau's laudanum, Ing.; *Laudanum ex Rousseau.*

Opio de Esmirna	200	gram.
Miel blanca	600	„
Agua caliente	3000	„
Levadura de cerveza	40	„
Alcohol á 60°	200	„

Divídase el opio y hágasele disolver en el agua caliente, añádase la miel y despues la levadura de cerveza, póngase todo en un matraz ó en un frasco de bastante capacidad y expóngase á una temperatura constante de 25° á 30°, hasta que la fermentacion termine completamente; filtrese y evapórese en B. M. hasta que se reduzca á 600 gram., déjese enfriar, añádansele los 200 gram. de alcohol y filtrese otra vez.

4 gram. de láudano de Rousseau corresponden á 1 gram. de opio bruto, ó á 50 centígr. de extracto de opio.

U. M. Como narcótico. D. 5 á 15 gotas.

LÁUDANO DE SYDENHAM. Vino de opio azafranado; Laudanum de Sydenham, Vin d'opium composé, Franc.; Sydenham's liquid laudanum, Ing.; *Laudanum ex Sydenham.*

Opio de Esmirna	200	gram.
Azafran	100	„
Canela de Ceilan	15	„
Clavo de especia	15	„
Alcohol á 20°	1600	„

Se corta el opio en rebanadas delgadas, se machacan bien las otras sustancias, se hace macerar todo en el alcohol por quince dias agitando la mezcla de tiempo en tiempo, se cuela exprimiendo fuertemente y se filtra.

4 gram. de láudano de Sydenham contienen 50 centígr. de opio bruto ó 25 centígr. de extracto de opio.

U. M. Como narcótico. D. 5 á 30 gotas.

LAVATIVAS Ó AYUDAS. Lavements, Franc.; Clysters, Ing.; *Enemata.*

Medicamentos líquidos, especie de inyecciones, que se introducen por el recto en el intestino grueso mediante una jeringa. Su vehículo es ordinariamente el agua, conteniendo por mixtion, solucion, infusion ó decoccion, los principios medicamentosos.

LAVATIVA PURGANTE. Lavement purgatif, Franc.; *Enema purgans.*

Sen	15	gram.
Agua hirviendo	500	„
Sulfato de sosa	15	„

Infúndase por un cuarto de hora, cuélese con expresion, y disuélvase en el producto el sulfato de sosa.

LIC

LECHE PARA NIÑOS. Pocion de rosas compuesta; *Potio Rosarum composita.*

Agua de rosas	120	gram.
Magnesia	2	„
Polvo de jabon	0,6	cent.
Jarabe de corteza de naranja	15	gram.

Mézclense.

U. M. Como antiácida para los niños de pecho, en cucharaditas.

LECHE VIRGINAL. Tintura de benjuí compuesta; *Tinctura de Benzoïno composita.*

Benjuí	120
Bálsamo negro	30
Canela de Ceilan	30
Clavo de especia	30
Macias	30
Alcohol á 80°	2000

Las sustancias machacadas se hacen macerar en el alcohol por ocho dias, se añade el bálsamo negro, se prolonga la maceracion por otros ocho dias, agitando de tiempo en tiempo, y se filtra.

U. M. Como cosmético, poniendo una poca de dicha tintura en el agua, hasta que se ponga lechosa.

LICOR CUPRO-POTÁSICO DE BARRESWILL. Licor sacarimétrico; Liqueur de Barreswill, Franc.; *Liquor cupro-potassicus ex Barreswill.*

Bitartrato de potasa en polvo	50
Carbonato de sosa	40
Sulfato de cobre cristalizado en polvo	30
Potasa cáustica	40

Disuélvase el bitartrato en 400 gram. de agua, agréguese el carbonato, hágase hervir, añádase el sulfato de cobre, hágase hervir de nuevo y déjese enfriar. Mézclese al licor la potasa disuelta en 600 gramos de agua, hágase hervir otra vez, agréguesele más agua para completar 1000 gram., filtrese y conserveso en frascos negros para evitar la accion de la luz.

U. Se emplea para reconocer la orina que contiene glicosa, poniendo en un tubo de experiencias una poca de orina, luego unas gotas del reactivo y calentando despues. Si hay glicosa, se verá reducirse el cobre y formarse un precipitado amarillo-rojizo.

LICOR CUPRO-POTÁSICO DE FEHLING. Liqueur de Fehling, Franc.; *Liquor cupro-potassicus ex Fehling.*

	Gr. Cent.
Sulfato de cobre puro cristalizado.	34.65
Tartrato de potasa y sosa puro id.	173.00

Disuélvase el sulfato en 160c.c. de agua destilada y el tartrato en 600 ó 700c.c. de solucion de sosa cáustica de la densidad de 1.12. Mézclense las dos soluciones y añádase bastante agua destilada para completar un litro.

Este licor es una modificacion del de *Barreswill;* creese que dura más tiempo sin alterarse que el de este autor; pero conviene conservarlo al abrigo del aire, de la luz y de las variaciones de temperatura.

Para valuar por medio de este reactivo la

cantidad de azúcar en una orina diabética, se comienza por ensayarlo viendo si resiste la ebullicion sin enturbiarse y permanece perfectamente claro una hora despues. Verificado este ensayo, puede procederse al de la orina; para esto, pónganse 20c.c. de él y 80c.c. de agua destilada en un matraz, y 10c.c. de orina con 90c.c. de agua destilada en una probeta graduada. Si la orina contuviese poca azúcar la dilucion seria inútil. Hágase hervir la solucion cuprica y añádanse 2c.c. de la orina diluida, manténgaso en ebullicion la mezcla por algunos segundos y examínese si el color azul del reactivo permanece; en este caso, añádase 1c.c. más de orina, continúese la ebullicion hasta que el líquido que cubre el precipitado rojo de óxido cobroso se vea completamente incoloro. Léase el número de divisiones que haya sido necesario para la reduccion del reactivo y calcúlese por ellas la cantidad de azúcar de la orina.

La solucion de Fehling está graduada de manera que 1c.c. corresponde á 0.005 de glucosa; por consecuencia 20c.c. á 0.10 de ella.

Segun esto, la cantidad de orina necesaria para la precipitacion de los 20c.c. del líquido, contiene 0.10 de glucosa. Si por ejemplo 20c.c. de reactivo exigen 15.5 de orina diluida para descomponerse enteramente, tendráse la cantidad de azúcar en 100 partes de orina estableciendo esta proporcion: 15.5 : 0.10 :: 100 : x, y puesto que la orina está diluida á $^1/_{10}$ la igualdad se reduce á 1.55 : 0.10 :: 100 : x, de donde

$$\frac{x=100\times0.10}{1.55}=6.45$$

Rectifícase esta valuacion añadiendo á una porcion del líquido incoloro el reactivo de Fehling, y á otra porcion, ferrocianuro de potasio y ácido clorhídrico. Si en el primer caso se obtiene un depósito rojo ó amarillo despues de la ebullicion, prueba que se puso mucha cantidad de orina al comenzar el ensaye. Si la otra porcion precipita en moreno castaño ó se colora en rojo moreno, manifiesta que hay exceso de cobre y que es necesario agregar más orina.

Conviene tener presente, para evitar errores, al hacer uso de este licor y el de Barreswill, que varios cuerpos en presencia de la potasa y en las mismas condiciones precipitan como la glucosa el óxido de cobre. Los cuerpos que pueden obrar de esta manera son: el ácido arsenioso, el sulfuroso, los sulfitos, los hiposulfitos, la aldeida, el cloroformo, la salicina y el ácido úrico.

LICOR DE VAN-SWIETEN. Solucion de bicloruro de mercurio de Van-Swieten; Liqueur de Van-Swieten, Franc.; *Solutio Chlorureti hydrargyrici ex Van-Swieten.*

Bicloruro de mercurio.....	25 centígr.
Agua destilada.....	225 gramos.
Alcohol á 80°.....	25 ,,

Se disuelve primero la sal en el alcohol y luego se le mezcla el agua.

U. M. Como antisifilítico al interior. D. 10 gram. progresivamente hasta 30 para todo un dia, tomándolo por cucharadas soperas en medio vaso de tisana.

LIMONADA SULFÚRICA. Limonada mineral, hemostática; Limonade sulfurique, Franc.; *Ptisana cum Acido sulfurico.*

Acido sulfúrico á 66°.....	2
Agua.....	900
Jarabe de azúcar.....	100

Mézclense.

U. M. Como hemostática al interior. D. 500 gram. y aun más en todo un dia.

Empleando las mismas dósis y el ácido nítrico á 40°, se prepara la *Limonada nítrica ó de Alyon.*

La *Limonada clorhídrica*, se prepara con 4 gram. de ácido clorhídrico á 22° y las mismas cantidades de agua y de jarabe.

LINIMENTOS. Liniments, Franc.; Liniments, Ing.; *Linimenta.*

Los linimentos son medicamentos casi siempre magistrales, comunmente líquidos, rara vez de consistencia de pomada, destinados á untar ó friccionar la piel, ya para que obren no más superficialmente, ó para que lo hagan al interior absorbiéndose.

La composicion de los linimentos es muy variada. Se emplean como tales, líquidos alcohólicos ó diferentes materias grasas cargadas de principios medicamentosos; de jabon, de aceites volátiles, de amoniaco, de preparaciones de opio, de alcaloides, de extractos, de éteres, etc. Siendo tan variable su composicion, ni pueden definirse exactamente ni darse reglas generales para su preparacion: en ésta se tendrán presentes las propiedades de los componentes.

U. M. Los linimentos se emplean en unciones y en fricciones como calmantes, estimulantes, derivativos, etc., segun las indicaciones que se tratan de llenar.

LINIMENTO AMONIACAL. Linimento volátil; Liniment ammoniacal, Franc.; *Linimentum ammoniacale.*

Aceite de ajonjolí.....	90
Amoniaco líquido á 22°.....	10

Mézclense y consérvese el linimento en una botella bien tapada.

U. M. Para estimular la piel y procurar el sudor.

LINIMENTO AMONIACAL ALCANFORADO. Linimento volátil alcanforado; Liniment ammoniacal camphré, Franc.; *Linimentum ammoniacale camphoratum.*

Aceite alcanforado.....	90
Amoniaco líquido á 22°.....	10

Mézclense y consérvese la mezcla bien tapada.

U. M. Como estimulante de la piel en el reumatismo muscular.

LINIMENTO CALCÁREO, de cal, Jabon calcáreo; Liniment calcaire, Franc.; *Linimentum calcicum.*

Aceite de ajonjolí sin fuego.....	50
Agua de cal.....	450

Agítense bien los dos líquidos, decántese

el agua que se separe del jabon y consérvese éste para el uso.

Generalmente se hace este linimento mezclando partes iguales del aceite y del agua de cal.

U. M. Al exterior en la erisipela y el eritema.

LINIMENTO DE CLORAL. Liniment de chloral, Franc.; *Linimentum cum chloralo.*

Cloral hidratado en polvo	6
Aceite de ajonjolí sin fuego	30

Disuélvase el cloral en el aceite, por trituracion en un almirez de porcelana, ó por medio de un leve calor, en un frasco de vidrio.

LINIMENTO DE JABON, DE GOULARD. Jabonadura; *Linimentum Saponis ex Goulard.*

Jabon animal blanco	500
Agua	2000
Aceite de ajonjolí	250
Acetato de plomo líquido	120

Se hace disolver el jabon en el agua á un suave calor, se bate con una mano de madera hasta que se enfrie, y se incorpora la mezcla del aceite y el acetato de plomo.

Añadiendo á 60 gram. de este linimento 4 gram. de aguardiente alcanforado, se obtiene el *Linimento de jabon alcanforado ó jabonadura alcanforada.*

U. M. Como resolutivo.

LINIMENTO NARCÓTICO. Linimento calmante; Liniment narcotique, calmant, Franc.; *Linimentum narcoticum.*

Bálsamo tranquilo	40
Cerato de Galeno	5
Láudano de Sydenham	5

Dilúyase el cerato en el bálsamo tranquilo y añádase el láudano.

LOCIONES Ó LAVATORIOS. Lotions, Franc. ó Ing.; *Lotiones.*

Líquidos de composicion tan variable como la de los fomentos, de los que sólo se distinguen por el modo de usarlos, destinados á lavar ó limpiar partes externas del cuerpo. Aplícanse mojando con ellos lienzos ó esponjas y pasándolos ligeramente sobre las partes afectadas.

LOCION ALCALINA. Lotion alcaline, Franc.; *Lotio alcalina.*

Carbonato de potasa	50
Agua	1000

Disuélvase y filtrese.

LOCION DE BORATO DE SOSA. Lotion avec le borate de soude, Franc.; *Lotio cum borate sodico.*

Borato de sosa	2
Agua de rosas	20
,, de azahar	20

Disuélvase la sal en el agua.

LOCION SULFUROSA ANTIPSÓRICA. Lotion antipsorique sulfureuse, Franc.; *Lotio sulphurosa antipsorica.*

Trisulfuro de potasio	60
Agua	1000

Disuélvase.

MANTECA DE CACAO. Aceite concreto de cacao; Beurre de cacao, Franc.; Butter of cacao, Ing.; *Oleum é seminibus cacao.*

Este aceite concreto existe en más ó ménos cantidad en todas las especies del género *Theobroma.* En la confusion que se hace de los cacaos, sustituyendo unos á otros y mezclando los de más valor con los de inferior precio, no es posible señalar con precision el que debe preferirse para extraer el aceite. Cuando sea necesario obtener una cantidad considerable, lo más seguro es hacer algunos ensayos en pequeño, con el que se halle en el comercio.

C. FISIC. y Q. La consistencia de la manteca de cacao es mayor que la del sebo; su color ligeramente amarillo cuando es nueva y blanco cuando ya es añeja; su olor y sabor son agradables, análogos á los del cacao tostado. Su densidad es de 0.91; se funde á 30°. Es poco soluble en el alcohol, completamente soluble en el éter, cloroformo y sulfuro de carbono. Se enrancia con dificultad, al grado que cuando está pura puede conservarse por más de diez y siete años.

Contiene oleina, palmitina y mucha estearina. Disuelta en la bencina ó en el éter, al cabo de algun tiempo se deposita un cuerpo cristalino al que se ha dado el nombre de cacaoestearina, que tiene la constitucion ordinaria de las sustancias grasas, y da por la saponificacion, ácido cacaoesteárico y glicerina.

PREP. Se separan del cacao los cuerpos extraños que suele tener, se tuesta ligeramente en un cilindro de fierro para poderle separar la cáscara, se quebranta aquel por medio de un rodillo de madera ó en un molino, se harnean las almendras para apartar las cáscaras, y por medio de una criba se separan los gérmenes. Se muelen despues las almendras en un mortero de fierro caliente, hasta reducirlas á pasta fina, se echa ésta en una vasija apropiada con la décima parte de su peso de agua, se calienta un poco en B. M., se pone en un saco de lienzo bastante resistente y se somete rápidamente á la prensa entre placas de fierro estañadas y calentadas con agua hirviendo. Se deja enfriar el producto para que se solidifique, se hace fundir en B. M., se deja asentar y solidificar; se separa el aceite concreto del agua y del parenquima que se habrán depositado, y se pone sobre papel grueso sin cola, por algun tiempo, para secarlo. Despues se divide en trozos que se echan sobre un filtro calentado con agua hirviendo ó al vapor; se recibe en vasijas que puedan taparse bien y se guarda en un lugar fresco.

ADULT. La manteca de cacao se adultera con tuétano de buey, sebo, estearina ó cera. El sebo y el tuétano se reconocerán por el olor desagradable propio de estas grasas que le habrán comunicado; por el punto de fusion, que será más alto, si tiene mezcladas dichas grasas, la cera ó la estearina; y por la solucion turbia que dará con el éter la manteca de cacao cuando contenga algunos de dichos cuerpos.

MAN

U. Es poco usada como emoliente, pues más bien se aprovecha su fusibilidad para hacer de ella el excipiente de algunos medicamentos, como los supositorios.

MANTECA DE CERDO. Axonge, Saindoux, Franc.; Lard, Ing.; *Adeps suillus.*

Se extrae del epiploon y otras partes grasosas del cerdo, *Sus scrofa*, Lin.

C. FISIC. y Q. Bien preparada es muy blanca, blanda, algo granujienta, un tanto olorosa, desabrida, neutra. Poco soluble en el alcohol, mucho en el éter, cloroformo, sulfuro de carbono y aceites fijos y volátiles. Su densidad es de 0,938 á + 15°. Su fusibilidad varía segun las diversas variedades de cerdo, entre + 26° y + 31°. Está compuesta de 38 partes de estearina y margarina y 62 de oleina. Se enrancia rápidamente al contacto del aire y más pronto si se eleva la temperatura.

PREP. Quítense á las masas grasosas del cerdo las membranas y partes rojas. Divídanse en trozos, machúquense en un mortero de mármol ó sobre una mesa de madera, échense en una vasija estañada, caliéntense suavemente para fundir bien la grasa y disipar la humedad, lo que se conoce en que la materia grasa líquida se vuelve trasparente. Cuélese ésta por un lienzo de tejido algo cerrado y consérvese en vasijas bien tapadas y en lugar fresco.

U. Esta grasa se emplea bastante en farmacia: es el excipiente de la mayor parte de las pomadas; entra en la composicion de muchos ungüentos y emplastos. Para casi todos estos usos debe estar perfectamente neutra, cualidad que tiene cuando está bien preparada y reciente.

MANTECA DE COCO. Aceite concreto de coco; *Butyrum Elaidis butyraceæ.*

Este aceite concreto se extrae del grano llamado vulgarmente *Coquito de aceite (Alphonsia oleifera.)*

C. FISIC. Es blanco, grumoso, de olor y sabor agradables de coco cuando es nuevo, y desagradables cuando ya está rancio. Su densidad es menor que la del agua, se funde á 28°, disminuyendo considerablemente este punto de fusion cuando se enrancia. Hasta ahora no se ha analizado. Es poco soluble en el alcohol, muy soluble en el éter: se enrancia muy pronto.

PREP. Es muy fácil; se hace generalmente en los molinos en donde se extraen en grando otros aceites: no hay más que moler el fruto, calentar un poco la pasta, aprensarla, dejar asentar y solidificar el aceite para separarlo de las heces.

ADULT. Hasta ahora no las hay porque el fruto cuesta poco, produce cosa de 65 por ciento de aceite, y las sustancias con que pudiera falsificarse son más caras.

U. V. Como emoliente.

MANTECA Ó ACEITE CONCRETO DE NUEZ MOSCADA. Beurro do muscade, Fran.; Butter of nut-megs, Ing.; *Oleum é seminibus Moschatæ.*

Este aceite está contenido en la almendra del *Myristica moschata.*

MEL

C. FISIC. y Q. Es sólido, de consistencia de sebo, de color amarillo rojizo, de olor aromático muy fuerte, de sabor algo amargo. Su densidad es menor que la del agua: se funde á 31°.

Está compuesto de una grasa sólida semejante al sebo, llamada *miristina*, de un aceite graso manteccoso y de aceite volátil. Se disuelve en cuatro veces su peso do alcohol ó de éter hirviendo, los que dejan depositar la miristina por el enfriamiento.

PREP. Redúzcanse las nueces á polvo fino; expóngase éste sobre un tamiz á la accion del vapor de agua hasta que el cuerpo graso se liquide bien; aprénsese rápidamente entre placas de fierro calientes; déjese reposar para que se asiente el agua y se concrete el aceite; sepárese éste del agua y purifíquese filtrándolo por papel.

ADULT. El aceite de nuez moscada del comercio suele ser esperma ó alguna otra grasa animal, aromatizadas con la esencia y teñidas con cúrcuma ó achiote. Tales mezclas no se disolverán como el aceite de nuez moscada, en cuatro veces su peso de alcohol ó de éter hirviendo. La cúrcuma se reconocerá por el color moreno que los álcalis comunicarán á la mezcla, y el achiote por el color azul que tomará ésta con el ácido sulfúrico.

U. M. Exteriormente en fricciones como excitante, incorporándolo á la manteca.

MELITOS Y OXIMELITOS. Mellites et Oxymellites, Franc.; *Mellita et Oximellita.*

Se da el nombre de melitos á los jarabes en que el azúcar es reemplazada por la miel de abejas. Se preparan lo mismo que los jarabes de azúcar, y debe dárseles la misma densidad. En su preparacion se ha de evitar la accion prolongada del calórico y el contacto de los álcalis que tambien alteran la miel.

Su clarificacion se hace más bien por medio de la pasta de papel que por la clara de huevo.

Los melitos pueden admitir en su composicion las mismas sustancias que los jarabes de azúcar; pero conservándose ménos bien, teniendo un sabor ménos agradable y comunicándoles la miel su propiedad laxante, se ha limitado mucho su uso. En su preparacion pueden observarse las mismas reglas que se dan para la de los jarabes.

Los melitos en cuya composicion entra el vinagre simple ó los vinagres medicamentosos, llevan el nombre de *oximelitos.*

U. M. La accion terapéutica de los melitos participa de la propiedad de la miel que es laxante y de la propiedad de la sustancia medicinal que entra en su composicion.

La D. á que se emplean es casi la misma que la de los jarabes; se puede considerar por lo general en 30 ó 60 gramos por dia, en pociones, tisanas, gargarismos, colutorios, etc.

MELITO DE ACETATO DE COBRE. Melito escarótico, Miel egipciaca, Ungüento egipciaco; Mellito d'acétate de cuivre, Franc.; *Mellitum cupricum.*

Subacetato de cobre pulverizado ... 100
Acido acético á 3° Bmé. 140
Miel blanca 280

Mézclense las sustancias, háganse cocer en un cazo de cobre, meneando continuamente la mezcla, hasta que tome color rojo y consistencia de miel.

Es necesario agitar este melito cada vez que haya de usarse, para mezclar bien la miel con el cobre que se separa.

U. M. Para tocar con él las úlceras gangrenosas de la boca, y en la veterinaria.

MELITO DE MORAS. Mellite de mûres, Franc.; *Mellitum Morarum.*

Arrope de moras 500
Melito simple 1000

Mézclense calentándolos en B. M.

De la misma manera se prepara el de *Saúco.* A estos melitos se les da impropiamente el nombre de Arropes.

MELITO SIMPLE. Miel vírgen, Jarabe de miel; Mellite simple, Franc.; *Mellitum simplex.*

Miel blanca de abejas 6000
Agua 1500

Póngase la mezcla al fuego; cuando haya hervido un poco, sepárese la espuma, y véase si marca 1,27 en el densímetro (31° Bmé.); clarifíquese por medio de la pasta de papel y cuélese por un filtro de lana.

U. M. Como laxante. D. 30 á 60 gram.

MIEL ROSADA DE CIRUJANOS. Mellite de rose, Miel rosat, Franc.; *Mellitum rosatum seu Rhodomel.*

Pétalos secos de rosa 1000
Agua hirviendo 4000
Miel pura y muy espesa 6000

Se infunde la rosa en el agua por doce horas en vasija tapada y se aprensa despues para obtener mil quinientas partes de líquido, el que se filtrará. Se infunde el resíduo en 5000 partes de agua hirviendo por doce horas, se aprensa, y el líquido que se obtenga, se hará evaporar en B. M., hasta que se reduzca á 500 partes; se filtra y se reune al líquido anterior: añádase la miel, caliéntese la mezcla en vaso cubierto hasta el punto de ebullicion, apártese del fuego, quítesele exactamente la espuma y cuélese por un filtro.

Este melito se prepara tambien calentando en vaso cubierto hasta el punto de ebullicion, 6000 partes de miel con 1500 partes de zumo de rosa clarificado, espumando y colando el melito como el anterior. Este procedimiento es preferible al primero.

U. Se emplea para endulzar colutorios y gargarismos.

MUCÍLAGOS. Mucilages, Franc. ó Ing.; *Mucilagines.*

Preparaciones extemporáneas líquidas, más ó ménos viscosas, que escurren lentamente, y deben su consistencia á la goma ó á materias análogas, disueltas ó suspendidas en el agua. Raras veces se usan solos; entran en la composicion de algunas pociones, de algunos colirios, y se emplean tambien para unir las masas pilulares y las de las pastillas.

Se preparan los mucílagos directamente con la goma arábiga ó con la tragacanto y el agua, ó bien haciendo digerir en el agua sustancias cargadas de materias gomosas.

U. M. Los mucílagos tienen las propiedades emolientes, calmantes y pectorales de las sustancias que sirven para formarlos. Preparados con mucha agua se emplean en inyecciones, lavativas, lociones, fomentos, colirios, tisanas, etc. Concentrados, sirven de intermedios como se ha indicado para unir las masas de las pastillas y píldoras, ó para suspender en el agua aceites y resinas.

Los mucílagos más empleados son los siguientes:

MUCÍLAGO DE GOMA ARÁBIGA. Mucilage de gomme arabique, Franc.; *Mucilago cum Gummi arabico.*

Polvo de goma arábiga 100
Agua fria 100

Disuélvase en un mortero de porcelana.

U. M. Como pectoral.

MUCÍLAGO DE GOMA TRAGACANTO. *Mucilago cum Gummi tragacantha.*

Goma tragacanto entera 5
Agua fria 45

Límpiese la goma de las impurezas que tenga adheridas y póngase con el agua en una vasija de loza ó de porcelana. Cuando se haya hinchado bien, cuélese, exprimiendo fuertemente, y bátase el mucílago en un mortero de porcelana para que quede uniforme.

U. Puede emplearse para suspender algunos polvos medicinales; comunmente se usa para preparar la bandolina de tocador.

MUCÍLAGO DE SEMILLAS DE MEMBRILLO. Mucilage de coing, Franc.; *Mucilago de seminibus Cydoniæ.*

Semillas de membrillo 5
Agua 25

Hágase digerir por dos horas y cuélese.

Del mismo modo se preparan los *Mucílagos de raíz de altea, semillas de lino, de zaragatona y de chía.*

U. M. Todos estos mucílagos como emolientes.

ÓLEOSACARUROS. Oléosaccharures, Franc.; *Oleosaccharureta.*

Se designan con este nombre los productos de la incorporacion de los aceites volátiles con el azúcar. Se preparan generalmente, triturando en un mortero 72 partes de azúcar con 1 de aceite volátil, ó frotando la parte exterior de los frutos de las hesperídeas con trozos de azúcar, y cuando ésta se ha impregnado bien del aceite volátil, se pulveriza para obtener una mezcla homogénea.

OPIATA DE COPAIBA COMPUESTA. Opiat de copahu composé. Franc.; *Opiatum Copaibæ compositum.*

Trementina de copaiba 20
Catecú en polvo 20
Cubebas id. id. 20

Mézclese la trementina con el catocú en un mortero de porcelana, añádase despues, poco á poco, el polvo de cubebas, y hágase una mezcla oxacta.

U. M. Como antiblenorrágica. D. 10 á 15 gramos en tres ó cuatro tomas al dia.

OXIMIEL ESCILÍTICA. Ojimiel de escila; Oxymel scillitique, Franc.; *Oxymellitum Scilliticum.*

Miel blanca	1000
Vinagre escilítico	250

Se opera como en la oximiel simple.

De la misma manera se prepara la *Oximiel de bulbos de Cólchico.*

U. M. Como diurética y expectorante. D. 15 á 30 gramos.

OXIMIEL SIMPLE. Ojimiel; Oxymel simple, Franc.; *Oximellitum simplex.*

Miel blanca clarificada	1000
Acido acético á 8° Bmé	60

Mézclese.

U. M. Como temperante. D. de 20 á 100 gramos.

PASTAS. Pâtes, Franc.; Pastes, Ing.; *Pastæ seu Massæ.*

Las pastas son medicamentos sólidos, de consistencia algo blanda y elástica, que pueden amasarse con las manos, sin adherírseles; compuestas esencialmente de azúcar y goma, á las que se añaden con frecuencia otras sustancias medicamentosas, de las que toman su denominacion especial. Son opacas ó trasparentes, segun que se han batido hasta el fin de la evaporacion, ó que ésta se ha concluido en la estufa.

El objeto principal de estas preparaciones es obtener medicamentos agradables, por lo que conviene preparar cortas cantidades para que se conserven blandas, y sólo en casos raros pueden admitir en su composicion sustancias desagradables. Algunas pastas se cubren con azúcar cristalizada para que se conserven blandas por más tiempo. Generalmente se ponen en moldes de hoja de lata azogados, y las placas que resultan se dividen en pequeños rombos.

U. M. Como emolientes, calmantes y pectorales.

PASTA DE CARRAGAHEEN. Pâte de Carragaheen, Franc.; *Massa de Fuco crispo.*

Carragaheen	125
Agua	12000
Goma arábiga blanca	1000
Azúcar blanca	1000

Se hacen dos decocciones del carragaheen, la primera con 8000 partes de agua y la segunda con las 4000 restantes; se reunen colados los líquidos de las decocciones, se hacen disolver en ellos la goma y el azúcar, se cuela por una manta la solucion y se hace evaporar á un calor moderado, agitando sin cesar, hasta que aplicándola con la espátula al dorso de la mano, no se adhiera: entónces se vacia en moldes de hoja de lata azogados, se pone al calor moderado de una estufa para que adquiera la consistencia de pasta, y se divide en rombos que se colocarán en cajas de carton, forradas con estaño.

PASTA DE GOMA ARÁBIGA. Pasta de altea, de malvabisco; Pâte de gomme arabique, de guimauve, Franc.; Marsh-mallow paste, Ing.; *Massa cum Gummi arabico.*

Goma blanca del Senegal	500
Azúcar blanca	500
Agua comun	500
„ de azahar	50
Claras de huevo	Nº 6

Se limpia bien la goma de las impurezas que se adhieren á su superficie, se lava dos veces con agua fria y se hace disolver en B. M. en la cantidad de agua prescrita; se cuela la disolucion por manta ó por lanilla, se pone á fuego desnudo, pero suave, se añade el azúcar quebrantada y se hace evaporar, agitando continuamente, hasta la consistencia de miel muy espesa. Entónces añádase por partes, manteniendo la mezcla en el fuego y agitándola vivamente, el agua de azahar, en la que se habrán batido las claras de huevo; y cuando haya adquirido una consistencia tal, que aplicada caliente con la espátula sobre el dorso de la mano, no se adhiera, vacíese sobre una mesa espolvoreada de almidon: luego que se enfrie, quítese de la mesa y consérvese en una mezcla de almidon y azúcar.

U. M. Como pectoral.

PASTA DE LÍQUEN ISLÁNDICO. Pâte de Lichen, Franc.; *Massa de Cetraria Islandica.*

Líquen islándico	250
Goma arábiga blanca	1250
Azúcar	1000

Se lava el líquen con agua hirviendo para quitarle la mayor parte del amargo, se hace hervir despues, por una hora, con la cantidad de agua suficiente para obtener 1500 partes de cocimiento colado; se disuelve en éste la goma y el azúcar, y se procede, para obtener la pasta, como se ha dicho en la preparacion de la de carragaheen.

Añadiendo al fin de la evaporacion 30 centígr. de extracto de opio disuelto en la cantidad suficiente de agua, por cada mil gramos, se obtiene la *Pasta de líquen con opio*, la cual contendrá en cada 100 gram., 3 centígr. de dicho extracto.

U. M. Como pectoral.

PASTILLAS Y TABLILLAS. Pastilles et Tablettes, Franc.; Lozenges or troches, Ing.; *Pastilli et Tabellæ.*

Estas dos denominaciones se usan equivocadamente con bastante generalidad, para designar pequeñas placas secas, de sabor ordinariamente agradable, de forma circular, oval, cuadrada ó romboidea, que se hacen con una pasta compuesta de azúcar y una ó muchas sustancia medicamentosas, reunidas por intermedio de un mucílago ó de azúcar.

Aunque la composicion de estos medicamentos es bastante análoga, su preparacion

es diferente: las tablillas se hacen en frio con intermedio de un mucílago, y las pastillas en caliento y sin mucílago.

Una vez hecha esta advertencia, vamos á reunirlas en un solo capítulo bajo la denominacion de «Pastillas,» que es la comunmente empleada: al describir la preparacion de cada una de ellas se hará la distincion que hemos dicho, si así conviniere.

Las sustancias que hayan de entrar en la composicion de las tablillas, deben reducirse á polvo muy fino y mezclarse con el azúcar.

El mucílago más usado para formar la pasta de las tablillas, es el de goma tragacanto; mas algunos prácticos prefieren el de goma arábiga para darles el aspecto traslúcido con que suelen buscarlas.

La consistencia del mucílago y su cantidad deben ser las que convengan á la naturaleza de las sustancias que entren en la composicion de las tablillas. Generalmente su aspecto es tanto más agradable, cuanto más espeso es el mucílago; y es requisito indispensable que éste sea muy espeso cuando lleven sustancias vegetales, cuya materia extractiva se disuelve en el mucílago diluido y colora mucho la masa.

Se hace el mucílago de goma tragacanto para la composicion de las tablillas, poniendo sobre cenizas calientes, en una vasija de barro, 1 parte de goma tragacanto, entera y muy limpia, con 8 á 12 partes de agua: al cabo de 24 ó 36 horas, se cuela con expresion, por un lienzo tupido, el mucílago que se ha formado. El de goma arábiga se hace lo mismo, pero empleando una parte de goma para 3 de agua.

Se preparan las tablillas batiendo en un mortero una parte de la composicion con el mucílago, se vacia la masa blanda que resulta, en una mesa bien lisa y limpia, se le mezcla el resto de la composicion, amasándola, se extiende despues en capa igual del espesor que se quiera, por medio de un cilindro y dos reglas iguales de madera, espolvoreando la mesa y la masa con almidon para evitar que se adhiera, y con un sacabocado ó con un cuchillo, se divide la pasta en tablillas del tamaño y forma que parezca conveniente. Si se quisiere aromatizarlas, se hace esto, ó mezclando algun aceite volátil al hacer la masa, ó llenando con ellas un bocal hasta las dos terceras partes de su capacidad, añadiéndoles una solucion etérea del aceite volátil que convenga, agitándolas moderadamente, dejándolas en el bocal, bien tapado, por una hora, y exponiéndolas despues al aire libre para que se disipe el éter.

Cuando las pastillas se componen sólo de azúcar y algun aceite volátil, se preparan, quebrantando el azúcar muy blanca, en un mortero de mármol, y haciéndola pasar despues por un cedazo. Al polvo que resulta se le separa lo más fino por medio de un tamiz de seda, y del polvo grueso se ponen 125 gramos con 15 de agua en una pequeña sarten de pico, se hace calentar la mezcla, y luego que se hinche por una ligera ebullicion, se añade el aceite volátil disuelto en el alcohol, se aparta del fuego agitándola sin cesar, y tan pronto como se disipe el alcohol, se vacia gota á gota sobre una hoja de lata, facilitando el escurrimiento por medio de un alambre: por este mecanismo cada gota toma una forma hemisférica. Despues de esto, se ponen las pastillas sobre un tamiz y se acaban de secar al aire libre.

Cuando entran ácidos en la composicion de las pastillas, conviene hacerlas en más pequeñas cantidades, para evitar las modificaciones físicas y químicas que aquellos producen sobre el azúcar por la accion prolongada del calórico.

Para preparar las pastillas compuestas, se hace un jarabe de azúcar que marque hirviendo 36°, y cuando está medio frio, se le incorporan los polvos por agitacion; se vacia la masa sobre un mármol aceitado, y estando aún caliente, se le extiende con un cilindro de madera y se divide en tablillas de la forma que se quiera.

En estas preparaciones, lo más que se puede incorporar al azúcar, es el tercio de su peso de polvo; mayor cantidad, haria que la masa se enfriase muy pronto y que no se pudiese trabajar.

U. M. Las propiedades medicinales de las pastillas son las de la sustancia que entra en su composicion, teniendo la ventaja de hacer su administracion más fácil y agradable. La D. varía segun la indicacion que se trata de llenar.

PASTILLAS DE ÁCIDO CÍTRICO. Pastilles de acide citrique, Franc.; *Pastilli cum Acido citrico.*

Ácido cítrico en polvo ...	2	gram.
Azúcar blanca	100	„
Aceite volátil de limon ..	0,1	decígr.
Mucílago de goma tragacanto	c. s.	

Háganse pastillas de 6 decígr. cada una.

De la misma manera se preparan las *Pastillas de ácido tártrico* y las de *ácido oxálico.*

Estas pastillas deben prepararse en cortas cantidades, porque al cabo de algun tiempo los ácidos invierten el azúcar y se vuelven higroscópicas.

U. M. Como temperantes y para moderar la sed en ciertas enfermedades.

PASTILLAS DE AZUFRE. Pastilles de soufre, Franc.; *Pastilli cum Sulphure.*

Azufre sublimado y lavado	50
Azúcar blanca	450
Goma tragacanto	5
Agua de azahar	45

Se hace un mucílago con la goma y el agua, se le añade el azúcar y se hacen pastillas del peso de 1 gram. Cada una contiene 10 centígram. de azufre.

U. M. Como pectorales, antihelmínticas y antiherpéticas.

PASTILLAS DE BÁLSAMO DE TOLÚ. Pastillas balsámicas; Pastilles de baume

PAS

do Tolú, Franc.; *Pastilli cum Balsamo tolutano.*

Bálsamo de Tolú	30
Alcohol á 80°	30
Agua	60
Goma tragacanto	5
Azúcar blanca	500

Se hace disolver el bálsamo en el alcohol, se les añade el agua, se calienta la mezcla en B. M., se filtra el líquido, y con él y la goma se hace un mucílago, al cual se mezcla el azúcar para hacer pastillas del peso de 1 gram.

U. M. Como pectorales.

PASTILLAS DE BICARBONATO DE SOSA. Pastillas de Darcet, de Vichy, Digestivas, Alcalinas; Pastillos de bicarbonato de soudo, Franc.; Troches of bicarbonate of soda, Ing.; *Pastilli cum Bicarbonate sodico.*

Bicarbonato de sosa	25
Azúcar muy blanca	975
Mucílago de goma tragacanto	90

Háganse pastillas del peso de 1 gram. Cada pastilla contiene 25 milígram. de bicarbonato de sosa.

Si conviene aromatizarlas, se hace mezclando á la masa la materia aromática ó disolviéndola en una corta cantidad de éter sulfúrico, rociando las pastillas con la solucion, agitándolas moderadamente en un bocal, y exponiéndolas despues al aire para disipar el éter.

Las materias aromáticas que comunmente se usan para aromatizar estas pastillas, y las cantidades que se emplean para un kilógramo, son las siguientes:

Aceite volátil de azahar	1	gram.
„ „ „ menta	1,50	centígr.
„ „ „ anís	2	gram.
„ „ „ limon	3	„
„ „ „ rosa	1	„
Tintura de vainilla	4	„

U. M. Como antiácidas y digestivas. Se pueden tomar muchas en el dia.

PASTILLAS DE CLORATO DE POTASA. Pastilles de chlorate de potasse, Fr.; Chlorate of potash lozenges, Ing.; *Pastilli cum Chlorate potassico.*

Clorato de potasa en polvo fino	25	gram.
Azúcar blanca en polvo fino	225	„
Carmin de cochinilla	0,15	centígr.
Goma tragacanto	2,50	„
Agua aromatizada con bálsamo de Tolú	20	gram.

Se hacen pastillas del peso de un gramo. Cada una contiene 10 centígram. de clorato de potasa.

U. M. En las inflamaciones de la boca, faringe y laringe. D. 20 á 30 cada dia.

PASTILLAS DE CUAUTECOMATE. *Pastilli de fructibus Crescentiæ alatæ.*

Extracto de cuautecomate	50
Goma arábiga	50
Azúcar	200

PAS

Con la cantidad suficiente de agua se hacen pastillas de á 1 gram.

U. M. Como pectorales.

PASTILLAS DE GOMA ARÁBIGA. Pastilles de gomme arabique, Franc.; Troches of gum arabic, Ing.; *Pastilli cum Gummi arabico.*

Goma arábiga en polvo	100
Azúcar blanca	900
Agua de azahar	75

Mézclense el azúcar y la goma, y con 150 partes de esta mezcla y el agua de azahar, hágase un mucílago, amásese con ésto el resto de la mezcla, y háganse pastillas del peso de 1 gram.

Reemplazando la goma arábiga y el agua de azahar con un mucílago hecho con 90 partes de raíz de altea y 10 de goma tragacanto, se hacen las *Pastillas de altea.*

PASTILLAS DE IPECACUANA. Pastilles d'ipecacuanha, Franc.; Troches of ipecacuanha, Ing.; *Pastilli cum Ipecacuanhâ.*

Polvo de ipecacuana	10
Azúcar muy blanca en polvo	480
Mucílago muy espeso de goma tragacanto, hecho con agua de azahar	40

Se mezcla el polvo de ipecacuana con 4 veces su peso del azúcar; se amasa lo restante de ésta con el mucílago, en un ladrillo de loza; se le añade la mezcla de ipecacuana y azúcar; la pasta que resulta se divide en pastillas del peso de 50 centígram. Cada pastilla contiene 1 centígram. de ipecacuana.

U. M. Como expectorantes. D. 20 ó más en el dia.

PASTILLAS DE MENTA PIPERITA. Pastilles de menthe, Franc.; Troches of peppermint, Ing.; *Pastilli cum oleo volatile Menthæ piperitæ.*

Aceite volátil de menta piperita rectificado	1
Azúcar muy blanca	200
Agua	25

Se muele el azúcar y se pasa por un cedazo; se separa la parte más fina del polvo por medio de un tamiz de seda; del polvo grueso que no pueda pasar, se pesan 200 partes; se les mezcla la esencia y el agua, y en porciones de 100 partes se calienta en una sarten con pico, agitando continuamente hasta que se liquide: entónces vaciese gota á gota sobre una hoja de lata, facilitando el escurrimiento de la materia con un alambre de fierro. Recójanse las pastilas cuando se enfrien, háganse secar en la estufa á un calor moderado, y guárdense en un bocal bien tapado.

U. M. Como digestivas.

PASTILLAS DE OROZÚZ. Pastilles de réglisse, Franc.; *Pastilli cum extracto Glycyrhizæ.*

Extracto de orozúz en polvo	120
Goma arábiga	120
Azúcar blanca	120
Aceite volátil de anís, cuatro gotas para 500 gram. de masa.	
Agua	c. s.

Se hacen pastillas del peso de 1 gram.

PASTILLAS Ó TABLILLAS DE MENTA PIPERITA. Pastillas inglesas de menta; Pastilles de menthe, Franc.; Troches of peppermint, Ing.; *Pastilli cum oleo volatile Menthæ piperitæ.*

Azúcar blanca	250
Aceite volátil de menta piperita	2
Mucílago de goma tragacanto	22

Se hace un óleosacaruro con el aceite volátil y una parte del azúcar; se le añade el resto de ésta y el mucílago, y se hacen pastillas del peso de un gramo.

U. M. Como digestivas.

PASTILLAS DE SANTONINA. Pastilles de Santonine, Franc.; *Pastilli cum Santoninâ.*

Santonina en polvo	25	gram.
Azúcar blanca	1000	„
Carmin fino de cochinilla	0,50	centigr.
Mucílago de goma tragacanto	90	gram.

Divídase bien el carmin con un poco del azúcar, en un mortero de porcelana, añádase la santonina, el resto del azúcar y el mucílago, y hágase una masa uniforme que se dividirá en pastillas del peso de 1 gram. Cada una contendrá 25 milígr. de santonina.

U. M. Contra los ascárides. D. 6 á 12 pastillas diarias, tomadas de una vez por los niños, segun sus edades.

PÍLDORAS, BOLOS, GRAJEAS Y GRANILLOS. Pilules, Bols, Dragées et Granules, Franc.; Pills, Sugar-coated pills and Granules, Ing.; *Pilulæ, Boli, Trages et Granula.*

Las píldoras son medicamentos magistrales ú oficinales, de forma esférica, de un volúmen propio para que puedan deglutirse sin dificultad, de tal consistencia, que no adhieran á los dedos ni pierdan su forma y que puedan fácilmente disolverse en el estómago.

La composicion de las píldoras es en extremo variable y puede ser muy complexa: se hacen con polvos de vegetales ó animales, con extractos, pulpas, resinas, gomo-resinas, sustancias minerales, etc. Su peso varía de 25 milígram. á 25 centígram., y cuando es mayor, ya se distinguen con el nombre de *bolos.*

Con el fin de ocultar el olor y sabor desagradable de algunas, se las cubria ántes con una hoja de plata ó de oro; mas habiendo parecido insuficiente este medio, ahora se cubren con una capa de gelatina, ó con un barniz etéreo de bálsamo de Tolú, ó se convierten en *grajeas*, formándoles una capa de azúcar. Esta especie de píldoras grajeadas comprende los polvos granulados y los *granillos*, pequeñas píldoras del peso de 5 centígram., bajo cuya forma se administran ordinariamente las sustancias muy activas.

Hay sustancias que naturalmente tienen la consistencia que se requiere para formar las píldoras, y otras que ó son demasiado secas ó muy blandas: en el primer caso, conviene hacer uso de excipientes líquidos ó blandos, como jarabes, extractos, conservas, líquidos alcohólicos para las resinas, hidroalcohólicos para las gomo-resinas: en el segundo caso, se emplean polvos inertes de orozúz, de altea, de almidon, de jabon para las materias grasas, óleoresinosas y etéreas, de magnesia para las trementinas. Algunas veces se hace intervenir el calórico, como cuando se opera con masas algo considerables de materias resinosas, las cuales se golpean en mortero de fierro calentado previamente con agua hirviendo. En todos los casos debe procurarse que los excipientes sean apropiados á la naturaleza de las sustancias que componen la masa de las píldoras.

Los mucílagos en general no son á propósito para formar masas pilulares porque las endurecen mucho, y las píldoras pueden atravesar las vias digestivas sin disolverse, ó permanecer por mucho tiempo en alguna parte del estómago ó de los intestinos y causar una irritacion si contiene materias acres.

Se hacen las masas de píldoras en mortero de fierro ó de mármol, si no llevan sustancias capaces de atacar estas materias, y de porcelana en el caso contrario. Se ponen las sustancias blandas ó secas en el mortero conveniente, se pulverizan si es necesario, se añade poco á poco el excipiente, y se amasa la mezcla con la mano del mortero hasta obtener una pasta uniforme: se conocerá que tiene la consistencia propia para formar píldoras, cuando ya no se adhiera al fondo del mortero.

Para evitar que las píldoras se peguen unas con otras y se deformen, se revuelcan en un polvo inerte de orozúz, de altea, de almidon ó de licopodio, y si no hubiere inconveniente, en un polvo aromático. Para platearlas ó dorarlas, se ponen hojas de oro ó de plata en una cajita esférica de madera ó de metal, se echan las píldoras y se imprime á la cajita un movimiento circular. Conviene, para el buen éxito de esta operacion, que las píldoras ni estén muy blandas ni muy secas: si están muy blandas exigen mucho metal y salen sin brillo, y si secas, el metal no les adhiere.

Se cubren las píldoras con gelatina, haciendo disolver en una agua aromática, por medio del calor, partes iguales de grenetina y de pasta de carragaheen, de modo que se obtenga un líquido de consistencia de miel, el cual se mantendrá en ese estado al calor del B. M.: se sumergen las píldoras en aquel una á una, clavadas en las puntas de agujas delgadas y bastante largas; se les imprime al sacarlas del líquido gelatinoso, un movimiento giratorio en el aire para enfriarlas, y se clavan entónces las agujas por su extremidad libre en algun cuerpo en que puedan quedar bien fijas. Cuando las píldoras estén bastante frias, se quitan de las agujas, comenzando por las primeras que se cubrieron: para esto se calienta la parte média de las agujas en la llama de una vela, á fin de que el calor que se comunica instantáneamente á las puntas, funda la gelatina, y sacando las agujas con precaucion no quede agujero en las píldoras.

PIL

Las grajeas y los granillos se obtienen poniendo las píldoras en una cajita esférica de madera ó de metal con unas gotas de solucion de goma para humedecerlas, agitándolas violentamente en la misma caja; se les añade polvo fino de azúcar y se vuelven á agitar: se repite esta operacion dos ó tres veces, y se hacen secar á un calor de 25° en la estufa. Cuando en las grajeas ó en los granillos entran sustancias activas, se procederá como en los de digitalina. (Véase pág. 268.)

El barniz etéreo de bálsamo de Tolú, que sirve para cubrir las píldoras de Blancard, puede aplicarse con ventaja para barnizar otras varias.

Las píldoras se conservan en buen estado por bastante tiempo; pero debe evitarse que se endurezcan mucho, para que no se nulifiquen sus propiedades medicinales.

Las masas de píldoras oficinales se deben conservar en botes bien tapados ó en magdaleones revolcados en polvo de licopodio y envueltos en pergamino.

Los polvos granulados se obtienen haciendo una pasta con una parte del polvo que se quiere granular y un vigésimo de solucion ligera de goma: se extiende esta pasta en un harnero y se oprime con un cilindro de madera para hacer pasar la masa por los agujeros. De los granillos que se obtienen así, se recogen los que están bien formados y de un mismo tamaño, se secan en la estufa y se cubren con azúcar del modo con que lo hacen los confiteros.

PÍLDORAS ANTE-CIBUM. Píldoras estomacales, de larga vida, Granos de vida de Mesue; Pilules gourmandes, Franc.; Diuner pills, Ing.; *Pilulæ ante cibum.*

Acíbar en polvo	10	gram.
Extracto de quina gris	5	„
Canela de Ceilan en polvo	2	„
Jarabe de ajenjo	3	„

Se hacen 100 píldoras. Cada una contiene 1 decígram. de acíbar y 5 centígram. de extracto de quina.

U. M. 1 á 2 píldoras ántes de cada comida obran como tónico estomáquico, 8 á 10 obran ya como laxante.

PÍLDORAS AZULES, de mercurio simples, Píldoras mercuriales; Pilules bleus, Franc.; Blue pills, Ing.; *Pilulæ hydrargyrosæ simplices.*

Mercurio puro	20	gram.
Conserva de rosa	28	„
Polvo de orozúz	10	„
Miel vírgen	2	„

Se tritura el mercurio con la miel en un mortero de mármol, hasta que ya no se perciban globulitos metálicos; agréguense la conserva y el polvo de orozúz y hágase una masa bien homogénea, que se guarda en bote bien tapado ó se reduce desde luego á píldoras. Con esta cantidad de masa se harán 400 píldoras: cada una debe pesar 15 centígram. y contener 5 centígram. de mercurio.

U. M. Como antisifilíticas. D. 1 á 4 al dia.

PIL

PÍLDORAS DE ACÍBAR. Pilules d'aloés, Franc.; Pills of aloes, Ing.; *Pilulæ aloeticæ.*

Acíbar del Cabo, en polvo	30	gram.
Conserva de rosa	15	„

Háganse 300 píldoras plateadas. Cada una pesará 15 centígram. y contendrá 10 centígram. de acíbar.

PÍLDORAS DE ANDERSON. Píldoras escocesas; Pilules d'Anderson ou écossaises, Franc.; Anderson's pills, Ing.; *Pilulæ ex Anderson.*

Acíbar de las Barbadas en pol.	20	gram.
Goma guta	20	„
Aceite volátil de anís	1	„
Miel de abejas	10	„

Se hacen 255 píldoras. Cada una debe pesar 2 decígram. y contener 8 centígram. de acíbar y la misma cantidad de goma guta.

U. M. Como purgante. D. 2 á 6 píldoras.

PÍLDORAS DE BLANCARD. Píldoras de yoduro ferroso, de protoyoduro de fierro; Pilules de Blancard, Franc.; Blancard's pills, Ingl.; *Pilulæ ex Blancard.*

Yodo	20	gram.
Limadura de fierro pura	10	„
Agua destilada	30	„
Miel de abejas	25	„

Se ponen en un matracito de vidrio las tres primeras sustancias y se agita la mezcla varias veces. Cuando el líquido haya tomado un color verdoso, se filtra sobre la miel contenida en una cápsula tarada, se lavan el matracito y el filtro con otros cinco gram. de agua, que contenga una pequeña cantidad de miel, y se evaporan todos los líquidos reunidos hasta que el producto se reduzca á 50 gram. Se añade á este producto, cuando ya esté frio, polvo de altea, en cantidad suficiente para formar una masa homogénea, y se hacen de ésta 500 píldoras. Al dividir la masa se ha de evitar la accion del aire por medio de la limadura de fierro porfirizada, que se extenderá sobre el pildorero, y con el mismo fin se revolcarán en ella á medida que se vayan formando, secándolas despues en la estufa á un suave calor. Para barnizarlas se hará una solucion de una parte de bálsamo de Tolú bien seco en tres partes de éter sulfúrico; se pondrán por cantidades de á 100 píldoras en una cápsula de porcelana, y empapándolas bien con la solucion etérea, se imprimirá á la cápsula un movimiento rápido de rotacion para barnizarlas con igualdad y favorecer la evaporacion del éter. Cuando comienzen á unirse, se pasarán á un molde de hoja de lata azogado de los que se usan para las pastas: sepáranse unas de otras las que se hayan unido y revuélcanse en polvo de almáciga. Despues de eso expóuense al aire libre por 24 horas y se acaban de secar en la estufa á un suave calor.

Estas píldoras pueden hacerse con mas facilidad del modo siguiente:

Yodo	1	gram.
Limadura de fierro porfiriz.ª	1	„
Jarabe simple	1	„
Polvo fino de raíz de altea	c. s.	

PIL

Tritúrense el yodo y el jarabe en un almirez de porcelana, agregando el fierro poco á poco hasta que el color del metaloide desaparezca; añádase el polvo de altea en cantidad suficiente para hacer una masa que se dividirá en 25 píldoras, las cuales se harán rodar violentamente con la mano sobre limadura de fierro porfirizada, hasta que ya no se les adhiera, y se barnizarán como las de Blancard.

Cada píldora contiene como estas 5 centígram. de yoduro de fierro.

U. M. Como tónicas y reconstituyentes de la sangre. D. 1 á 10 píldoras.

PÍLDORAS DE BLAUD, ferruginosas de Bland; Pilules de Bland, Franc.; Bland's ferruginous pills, Ing.; *Pilulæ ferruginosæ ex Blaud.*

Carbonato de sosa	15	gram.
Sulfato fers.º bien seco y en polvo	15	„
Azúcar blanca	15	„
Alcohol á 80°	15	„

Se mezclan bien las dos sales con el azúcar en una cápsula, se les añade el alcohol, se calienta la mezcla en B. M., agitándola continuamente, y cuando haya adquirido la consistencia conveniente, se divide en 100 píldoras que se platean ó se cubren con azúcar.

U. M. Como tónicas reconstituyentes de la sangre. D. de 1 á 6 y más en el dia.

PÍLDORAS DE BONCIO. *Pilulæ ex Bontius.*

Acíbar de las Barbadas en polvo grueso	10	gram.
Gomo-resina guta	10	„
„ amoniaco	10	„
Vinagre blanco	60	„

Se hacen disolver las gomo-resinas y el acíbar en el vinagre á un suave calor, se cuela la mezcla con expresion y se evapora en B. M. hasta la consistencia pilular. De esta masa se hacen 150 píldoras: cada una debe pesar 20 centígram. y contener próximamente 7 centígram. de acíbar é igual cantidad de gomo-resina guta.

U. M. Como purgantes. D. 2 á 6.

PÍLDORAS DE CINOGLOSA. Píldoras de cinoglosa opiadas, para la tos; Pilules de cynoglosse, Franc.; *Pilulæ de Cynoglosso.*

Extracto de opio	10	
Polvo de corteza de raíz de cinoglosa	10	
„ „ semillas de beleño	10	
„ „ mirra	15	
„ „ incienso	12	
„ „ azafran	4	
„ „ castóreo	4	
Miel de abejas	35	

Se mezclan todos los polvos, y con una pequeña parte de esta mezcla se divide bien el extracto de opio, se añade el resto de los polvos, y con la miel se hace una masa que se conservará en un bote bien tapado: con ella se harán píldoras del peso de 5 centígr. Un gram. de esta masa contiene 10 centígram. de extracto de opio y otro tanto de la semilla de beleño.

PIL

U. M. Como anticatarrales. D. 1 á 8 al dia.

PÍLDORAS DE COPAIBA. Pilules de copahu, Franc.; Pills of copaiva, Ing.; *Pilulæ cum terebinthinâ Copaiferæ officinalis.*

Estas píldoras se hacen con la trementina de copaiba solidificada por la magnesia, que se prepara de la manera siguiente:

Trementina de copaiba	160
Magnesia calcinada	10

Caliéntense por algunos minutos la trementina y la magnesia, en B. M., en una cápsula de porcelana, agitando la mezcla con alguna frecuencia. Déjese enfriar bien para que se solidifique, y consérvese la masa para hacer píldoras del peso que se prescriban agregándole la cantidad de magnesia que fuere necesaria para darle la consistencia conveniente. Estas píldoras pueden cubrirse con una capa de gelatina ó de azúcar.

U. M. Contra la blenorragia y en general contra las inflamaciones crónicas de las mucosas. D. Píldoras de 3 decígram., de 6 á 8 tres veces por dia.

PÍLDORAS DE DUPUYTREN. Píldoras de bicloruro de mercurio opiadas; Pilules de Dupuytren, Franc.; *Pilulæ ex Dupuytren.*

Bicloruro de merc.º porfiriz.º	0,20	centígr.
Extracto de opio	0,40	„
„ „ guayacan	0,80	„

Hágase una masa bien homogénea y divídase en 20 píldoras. Cada una contiene 1 centígram. de bicloruro y 2 de extracto de opio.

U. M. Como antisifilíticas. D. 1 píldora hasta 3 gradualmente, en varias tomas al dia.

PÍLDORAS DE MÉGLIN. Pilules de Méglin, Franc.; *Pilulæ ex Méglin.*

Extracto alcohólico de beleño	10	gram.
„ „ „ valeri.ª	10	„
Óxido de zinc, por sublimacion	10	„

Mézclense bien las tres sustancias y divídase la masa que resulta en 200 píldoras. Cada una debe pesar 15 centígram. y contener 5 centígram. de cada uno de los componentes.

U. M. Como antineurálgicas. D. 3 á 6 al dia gradualmente.

PÍLDORAS PACÍFICAS. De opio compuestas; *Pilulæ Opii compositæ seu pacificæ.*

Polvo de opio de Esmirna	30	gram.
„ „ nuez moscada	6	„
„ „ azafran	6	„
„ „ ácido benzóico	4	„
Aceite volátil de hinoje	0,6	decígr.
„ „ „ nuez mosc.	0,6	„
Miel de abejas	20	gram.

Se hace una masa que se dividirá en 1344 píldoras, que se conservarán en un bote bien tapado. Cada una contiene aproximativamente 22 milígram. de opio.

U. M. Se usan en la diarrea 1 ó 2 pildoras diarias.

PÍLDORAS DE SEDILLOT. Mercuriales de Sedillot, Pildoras mercuriales jabo-

nosas; Pilules mercurielles de Sédillot, Fr.; *Pilulæ hydrargirosæ ex Sédillot.*

Ungüento napolitano recien preparado	30 gram.
Jabon medicinal en polvo	20 ,,
Polvo de almidon	10 ,,

Se hace con las tres sustancias una masa bien unida, que se dividirá en 300 píldoras.

Cada píldora debe pesar 20 centígram. y contener 5 centígram. de mercurio.

U. M. Como antisifilíticas. D. 1 á 3 píldoras al dia.

PÍLDORAS DE SULFATO DE QUININA. Pilules de sulfate de quinine, Franc.; Pills of sulphate of quinina, Ing.; *Pilulæ cum Sulphate quinico.*

Sulfato de quina	2 gram.
Miel de abejas	c. s.

Se mezcla el sulfato de quinina en un morterito de porcelana con la cantidad suficiente de la miel para formar una masa uniforme, que se dividirá en 20 píldoras, las cuales se platearán ó se cubrirán con azúcar como las grajeas. Para evitar que pasen las vias digestivas sin disolverse, se cuidará de no ponerle goma á la masa pilular.

U. M. Como antiperiódicas.

PÍLDORAS DE TREMENTINA. Pilules de térébonthine, Franc.; *Pilulæ cum Terebinthinâ.*

Trementina comun pura	20 gram.
Carbonato de magnesia	15 ,,

Mézclense exactamente las sustancias y háganse 100 píldoras. Cada una debe pesar 35 centígram. y contener 20 centígram. de trementina.

U. M. Como balsámicas y anticatarrales, principalmente en el catarro de la vejiga. D. 4 á 6 píldoras al dia.

PÍLDORAS DE VALLET. De carbonato ferroso de Vallet; Pilules de carbonate ferreux de Vallet, Franc.; Vallet's ferruginous pills, Ing.; *Pilulæ cum Carbonate ferroso ex Vallet.*

Sulfato ferroso puro cristalizado	500
Carbonato de sosa cristalizado	600
Miel de abejas	150
Azúcar blanca	150

Se hacen disolver separadamente las sales en la cantidad suficiente de agua hervida y fria, que contenga una vigésima parte de su peso de azúcar; se mezclan las dos soluciones en un frasco que lo llenen completamente; se tapa bien el frasco; se deja asentar completamente el carbonato ferroso que se precipita; se sustrae por medio de un sifon el líquido que lo cubre, y con agua hervida y azucarada se lava varias veces, sin dejar el frasco destapado más del tiempo preciso para renovar el agua que se emplea en las lavaduras. Despues de esto se echa el carbonato ferroso sobre una tela de tejido tupido y resistente, impregnada de jarabe simple, y se aprensa gradual y fuertemente; en seguida se pone en una cápsula, se le incorporan la miel y el azúcar, y se

hace evaporar la mezcla rápidamente en B. M. hasta que adquiera una consistencia propia para formar píldoras.

Las píldoras se hacen con tres partes de esta masa y una de polvo de altea; deberán pesar 25 centígram.; plateánse y conservanse en frascos bien tapados.

U. M. Como tónicas y reconstituyentes de la sangre. D. de 1 á 10.

POCIONES. Potions, Franc.; Potions, Ing.; *Potiones.*

Las pociones son preparaciones magistrales líquidas, compuestas de las sustancias más diversas; se prescriben generalmente á la dósis de 100 á 150 gram. y se toman, por lo regular, por cucharadas.

Se distinguen tres géneros de pociones: los julepes, los lamedores y las pociones propiamente dichas.

Los julepes son unas pociones comunmente compuestas de jarabes y de aguas destiladas. Se les añade á veces mucilagos, ácidos, etc., mas nunca sustancias insolubles que enturbien su trasparencia.

Los lamedores son medicamentos que se emplean como pectorales, entrando en su composicion los jarabes, las emulsiones azucaradas y algunas veces principios activos.

Se pueden designar con el nombre especial de pociones todas las que no son ni lamedores ni julepes. Pueden dividirse en dos series: la primera comprende las que sólo contienen materias solubles que no pueden enturbiar su trasparencia, y la segunda, aquellas en las que se hacen entrar cuerpos insolubles que quedan en suspension.

Nada hay que decir sobre el modo de preparar las primeras, pues son simples disoluciones; sólo conviene advertir que cuando entran en su composicion sustancias muy volátiles, es necesario agregarlas al último para evitar en cuanto sea posible su desperdicio.

En la segunda serie, los cuerpos que quedan en suspension, son las resinas, las gomo-resinas y los aceites fijos y volátiles; los polvos, los extractos, los electuarios. Las resinas, las gomo-resinas y los aceites fijos, se emulsionan por medio de la goma ó de la yema de huevo; los aceites volátiles se dividen por medio del azúcar ó de la magnesia; lo mismo las tinturas resinosas y los polvos, con el jarabe que debe entrar en la pocion; los extractos y electuarios se diluyen en hidrolados ó hidrolatos que hagan parte de la preparacion.

POCION ANTIEMÉTICA DE RIVIERE, efervescente de Rivière, Pocion gaseosa; Potion antivomitive de Rivière, Franc.; *Potio effervescens ex Rivière.*

Núm. 1. POCION ALCALINA.

Bicarbonato de potasa	2 gram.
Agua comun	50 ,,
Jarabe simple	15 ,,

Disuélvase la sal en el agua y añádase el jarabe.

POC

Núm. 2. POCION ÁCIDA.

Ácido cítrico	2	gram.
Agua comun	50	,,
Jarabe de ácido cítrico aromatizado con alcoholaturo de limon	15	,,

Disuélvase el ácido en el agua y añádase el jarabe.

Para administrar esta pocion se echan en un vaso una cucharada del núm. 1 y otra del núm. 2, se agita y se bebe inmediatamente, ó se beben sucesivamente una cucharada del núm. 1 é inmediatamente otra del núm. 2.

U. M. Como antiemética por cucharadas.

POCION ANTIESPASMÓDICA DEL DR. MONTAÑA. Pocion calmante, de hinojo opiada; *Potio antispasmódica ex Montaña.*

Agua destilada de hinojo	250	gram.
Jarabe de corteza de naranja	15	gram.
Carbonato de magnesia	1,2	decígr.
Agua de canela	4	gram.
Láudano de Sydenham	0,4	decígr.
Licor anodino de Hoffman	0,6	,,

Mézclense.

U. M. Como antiespasmódica, tomada en cucharadas cada una ó dos horas.

POCION Ó MIXTURA ASTRINGENTE DE SILVIO. Pocion de cato con opio, contra el vómito de sangre; *Potio astringens ex Silvio.*

Catecú	0,6	decígr.
Extracto acuoso de opio	0,10	centígr.
Polvo de coral	2	gram.
Vinagre destilado	15	,,
Jarabe de crameria	30	,,
Agua comun	75	,,

Disuélvanse el catecú y el extracto de opio en el agua, y agréguense las otras sustancias.

U. M. Se emplea con ventaja en la metrorragia que acompaña á los abortos. D. Una cucharada grande cada una ó dos horas.

POCION CARMINANTE. Bebida carminante, de hinojo compuesta; *Potio carminativa.*

Agua destilada de hinojo	500
Jarabe de corteza de naranja	30
Alcoholato carminante de Silvio	5
Licor anodino de Hoffman	2

Mézclense.

POCION DE CHOPPART. Potion balsamique de Choppart, Franc.; *Potio balsamica ex Choppart.*

Trementina de copaiba	30
Alcohol á 80°	30
Jarabe de bálsamo de Tolú	30
Agua destilada de menta piperita	60
Alcohol nítrico	2

Mézclense los dos alcoholes, añádase el bálsamo, y al último el jarabe y el agua.

U. M. Como antiblenorrágica. D. En cucharadas, 3 ó 4 al dia.

POCION DIGESTIVA SIMPLE. Bebida digestiva; *Potio digestiva simplex.*

POL

Agua destilada de yerbabuena	250
Carbonato de sosa	2
Jarabe de corteza de naranja	15

Mézclense.

Agregando á estas cantidades cuatro gramos de tintura de Whit, se prepara la *Pocion digestiva compuesta.*

POCION ESTIBIADA. Pocion estibio-opiada de Peysson; Potion stibio-opiacée de Peysson, Franc.; *Potio stibiata ex Peysson.*

Tártaro emético	0,05	centígr.
Extracto acuoso de opio	0,05	,,
Goma tragacanto	1	gram.
Agua de azahar	10	,,
,, destilada	200	,,

Mezcléuse.

U. M. y D. En las bronquitis, por cucharadas cada una ó dos horas.

POCION GOMOSA. Julepe gomoso; Potion gommeuse, Franc.; *Potio gummosa.*

Polvo de goma arábiga	10
Jarabe de goma	30
Agua de azahar	10
,, comun	100

Mézclense.

U. M. Como pectoral.

POCION PAREGÓRICA. Pocion aromática, anodina; *Potio anodyna.*

Agua destilada de hinojo	500	gram.
,, ,, de canela	4	,,
Jarabe de corteza de naranja	30	,,
Tintura tebaica	1,2	decígr.

Mézclense.

U. M. y D. Como calmante, en cucharadas.

POLVOS. Poudres, Franc.; Powders, Ing.; *Pulveres.*

Los polvos son medicamentos secos que resultan de la division de los cuerpos en partículas más ó ménos pequeñas, mediante la operacion llamada pulverizacion.

Los polvos son de dos especies, simples y compuestos. Los primeros constan de una sola sustancia, y los segundos resultan de varias.

La mayor parte de las sustancias que se usan en medicina reciben esta forma, unas veces para facilitar su administracion inmediata, y otras con el fin de disponerlas á operaciones ulteriores: una materia pulverizada es más propia para formar mezclas íntimas, y puede ser penetrada más fácilmente por los disolventes cuando hay que extraerle los principios activos.

Ántes de pulverizar los cuerpos se someten á algunas operaciones preliminares. La primera es la desecacion al sol ó en la estufa, quebrantando ó cortando en rebanadas delgadas los que tienen un volúmen considerable y un tejido compacto. Algunas raíces como las de contrayerba, de angélica, de serpentaria, etc., se quebrantan y sacuden sobre una criba para separarles la tierra que retienen sus menudas raicitas: las flores se criban para quitarles el polvo y los insectos: el musgo de Córcega se golpea y agita sobre una criba, para separarle las conchitas y la are-

na: los leños, como el guayacan y los sándalos, se raspan: á varios frutos se les quitan las semillas, como las adormideras y las coloquíntidas; á otros, al contrario, se les quitan las cubiertas, como los cardamomos: algunas semillas, como las de cucurbitáceas, las almendras, los piñones, etc., se despojan de sus cubriertas. Las sustancias animales, como el coral y otras análogas, se machacan, se pasan por un cedazo y se lavan con agua hirviendo, para quitarles la materia animal, que pudriéndose, comunicaria al polvo un olor desagradable: el arroz, para destruir su consistencia córnea, se lava con agua fria, se pone sobre una tela y se rocia con agua de tiempo en tiempo hasta volverlo friable: la nuez vómica y la cabalonga se exponen al vapor de agua para disminuir su consistencia córnea y que se puedan pulverizar en el molino ó el mortero.

Las materias silíceas, para desunir sus partículas y facilitar su pulverizacion, se hacen enrojecer al fuego, y en este estado se sumergen en agua fria: los metales se liman: las sales se hacen secar en la estufa fuertemente calentada, ó se agitan en una cápsula expuesta á la accion directa del fuego.

El instrumento más usado en las oficinas de farmacia para la pulverizacion, es el mortero, que tiene por complemento el tamiz, por cuyo medio se va separando el polvo á medida que adquiere la tenuidad necesaria.

El mortero puede ser de fierro ó de bronce para las materias duras y compactas, incapaces de atacar estos metales; de mármol para las sustancias salinas, y deberá ser de porcelana ó de vidrio para las ácidas.

Cuando se pulveriza un cuerpo, el sacudimiento que se le imprime hace que el polvo más fino se eleve en la atmósfera y ocasione desperdicio, gran molestia y aun accidentes graves al operador si las materias son acres, como las cantáridas, el euforbio, el acetato de cobre, etc. Pueden evitarse estos inconvenientes haciendo uso de morteros y tamices cubiertos.

Muchas sustancias contienen partes diferentemente friables: debe aprovecharse esta circunstancia para mejorar los productos fraccionando la pulverizacion y separando por medio del tamiz las partes inertes, que en algunas sustancias son las más friables y las primeras que se pulverizan, y en otras, que son la mayor parte, al contrario, deben quedar como resíduo.

Cuando se pulverizan materias compuestas de partes de diversa friabilidad, pero que difieren poco en propiedades medicinales, se mezclarán bien todos los productos al fin de la operacion para formar un polvo homogéneo.

En general la pulverizacion de las sustancias debe suspenderse cuando el resíduo tiene ya poco olor y sabor.

La pulverizacion debe ser sin resíduo cuando las materias sean formadas de una sola especie de sustancia homogénea, como los productos químicos, las féculas, el azúcar, las resinas y las gomas puras.

Aquella debe llevarse hasta el último límite de tenuidad, cuando las sustancias han de ser administradas directamente, porque la extrema division aumenta su potencia terapéutica. Hay, no obstante, algunas excepciones: los polvos estornutatorios deben ser gruesos y el de cantáridas no muy fino.

Los medios de pulverizar los cuerpos varian segun su textura y el grado de tenuidad que conviene dar á los polvos. Los que se emplean más generalmente en las oficinas de farmacia son la contusion y la trituracion. La contusion consiste en poner el cuerpo que se quiere reducir á polvo en un mortero y golpearlo fuertemente con el pilon. Se usa de esta operacion para las sustancias densas, cuyas moléculas adhieren mucho entre sí y no son susceptibles de reblandecerse al calor que se desarrolla por el choque de esta operacion.

La trituracion se ejecuta moviendo circularmente el pilon y oprimiendo con él la materia que se pulveriza contra las paredes del mortero: así se pulverizan las sustancias resinosas.

El molino puede emplearse para moler algunas semillas, como la linaza, las almendras, los ricinos, la mostaza, aunque ésta se muele mejor en el mortero: el uso del molino es más frecuente en las artes.

Hay otros medios de pulverizacion ménos generales, como los siguientes, que se aplican á un número muy reducido de sustancias:

El frotamiento, que se practica estregando sobre la tela del tamiz las sustancias de textura poco coherente, cuyo polvo obstruiria los poros de la tela sin atravesarlos: de esta manera se obtienen los polvos de magnesia, albayalde y algunas veces el de agárico.

La pulverizacion por intermedio, á la cual se recurre cuando los cuerpos necesitan la asociacion de algun otro que se interponga entre sus moléculas para reducirlas á la forma pulverulenta: así es como se pulveriza el fósforo por intermedio del agua ó del alcohol; el alcanfor, añadiendo algunas gotas de agua, de alcohol ó de éter; los metales dúctiles, como el oro y la plata, triturando sus hojas con azúcar ó sal marina, etc.

La dilucion, que consiste en separar por medio del agua las partes más ténues de algunas materias que se encuentran naturalmente al estado pulverulento, tales como las tierras bolares, el blanco de España ó carbonato de cal, etc; se aplica tambien para obtener en polvo muy fino, algunas sustancias minerales despues de porfirizarlas.

La porfirizacion se ejecuta moliendo los cuerpos entre una pieza móvil y ligeramente convexa, de pórfido, de mármol ó de vidrio, llamada moleta, y una plancha fija de la misma materia. Se someten á esta operacion las materias muy duras que la contusion y el tamiz no dividirian bastante, tales como el sulfuro de antimonio, los huesos calcinados, los metales, el bicloruro de mercurio, el

emético, etc. Si los cuerpos que se porfirizan no son alterables por el agua, se reducen con ella á pasta blanda, con lo cual se fijan más á la plancha y la operacion se facilita.

Para pulverizar los metales dúctiles que resisten á los medios ordinarios de pulverizacion, pero que son fusibles á baja temperatura, como el estaño, el zinc, etc., se recurre al calórico y al artificio de fundirlos, triturándolos entónces violentamente en un mortero de fierro calentado.

Tal vez puedan considerarse como modos de pulverizacion la condensacion que por intermedio del aire se obtiene de los vapores del azufre y del protocloruro de mercurio bajo forma pulverulenta; la precipitacion, por cuyo medio se obtienen algunas sustancias en polvo impalpable, como el carbonato y el fosfato de cal; la reduccion del oro al estado metálico y en polvo muy fino, por la accion del sulfato ferroso ó del protonitrato de mercurio sobre el cloruro de oro; y la reduccion de algunos metales, como el cobre y el fierro, hecha de sus óxidos por el hidrógeno.

Los polvos compuestos resultan de la mezcla de muchas sustancias reducidas á polvo. Las reglas generales que conviene observar en su preparacion, son las siguientes:

1ª Cada polvo debe tener el mayor grado de tenuidad posible para que se pueda hacer una mezcla exacta; han de exceptuarse, no obstante, los polvos estornutatorios que deben ser gruesos.

2ª Para evitar que se separen las sustancias minerales, por ser más pesadas, de las materias orgánicas, deben porfirizarse aquellas, para reducirlas á polvo muy sutil.

3ª Las materias blandas que deban entrar en la composicion de un polvo compuesto, se pulverizarán triturándolas con las otras sustancias secas.

4ª Debe evitarse que entren en la composicion de los polvos materias delicuescentes.

5ª Despues de mezcladas todas las sustancias reducidas á polvo, se trituran en un mortero, se revuelven en el fondo de un tamiz y se hacen pasar de nuevo por un tamiz medio fino.

6ª Como puede suceder que al cabo de algun tiempo las materias más posadas ganen el fondo de la vasija que contiene el polvo, conviene renovar la mezcla de cuando en cuando.

Para abreviar la desecacion de algunos polvos, principalmente de los obtenidos por la dilucion ó la precipitacion, se les da la forma de pequeños conos, que se llaman trociscos. Estos se hacen poniendo la pasta algo suelta en un embudo montado sobre una planchita de madera, que tiene en su extremidad un agujero en donde se coloca el embudo, y en el medio un pequeño pié con el cual se dan leves golpes sucesivamente sobre una mesa cubierta con papel: á cada golpe sale por el pico del embudo una pequeña porcion de la pasta, que cae sobre la mesa y toma la forma dicha.

Conviene no preparar grandes cantidades de polvos de las sustancias orgánicas, porque está bien averiguado que se alteran más pronto divididas que enteras.

Los polvos, ántes de guardarlos, deben secarse bien al calor moderado de la estufa, y ponerlos al abrigo de la luz y de la humedad.

U. M. La administracion de los medicamentos bajo la forma de polvos, es una de las más empleadas por el médico, porque es una de las que más se prestan para este uso.

Se prescriben comunmente por papeles, ya solos, ya mezclados con polvos inertes cuando aquellos son activos; para su administracion, ordinariamente se toman suspendidos ó disueltos en vehículos apropiados, como el agua, la leche, el vino, una tisana, la cerveza, etc., ó bien se incorporan con la miel, con un jarabe, con una conserva, en la sopa, etc.

La D. á que los polvos se administran es tan variable como la actividad del medicamento; desde 1 milígramo hasta muchos gramos.

Los polvos destinados al uso externo se emplean en las curaciones tópicas, en insuflaciones para las cavidades, etc.

POLVO DE ACÍBAR. Poudre d'aloés, Franc.; Powder of aloes, Ing.; *Pulvis Aloes.*

Se pulveriza el acíbar por trituracion en un mortero cubierto y se pasa por un tamiz fino.

Si el acíbar no estuviere bien seco, se quebranta primero, se pone á secar en la estufa, y despues se pulveriza.

Así tambien se preparan los polvos de otros jugos concretos y de extractos.

POLVO DE ÁCIDO TÁRTRICO. Poudre d'acide tartrique, Franc.; Powder of acid tartaric, Ing.; *Pulvis Acidi tartrici.*

Se reduce el ácido tártrico á polvo por contusion en un mortero de porcelana y se pasa por tamiz fino.

De la misma manera se preparan los *Polvos de los ácidos Cítrico y Oxálico, Bióxido de mercurio, Bitartrato de potasa, Sulfato de alúmina y de potasa, Sulfato de potasa, Tartrato de antimonio y de potasa*, y en general, los de todas las sustancias que por su dureza ó acidez puedan atacar los morteros de mármol ó de metal.

Si se necesitare reducir á polvo más ténuo algunas de estas materias, se porfirizarán en seco.

POLVO DE AGÁRICO BLANCO. Poudre d'agaric blanc, Franc.; Powder of white agaric, Ing.; *Pulvis Agarici albi.*

Se corta el agárico en rebanadas delgadas que se ponen á secar en la estufa, se pulveriza despues en un mortero cubierto y se pasa sin resíduo por tamiz fino.

POLVO DE ALBAYALDE. Polvo de carbonato de plomo; Poudre de céruse, Franc.; Powder of carbonate of lead, Ing.; *Pulvis carbonatis plumbici.*

Se frotan los panes de albayalde sobre un tamiz medio fino hasta que no quede resí-

duo, y se pasa despues el polvo por otro tamiz más fino.

Así tambien se prepara el *Polvo de Magnesia.*

POLVO DE ALCANFOR. Poudre de camphre, Franc.; Powder of camphor, Ing.; *Pulvis camphoræ.*

Tritúrese el alcanfor en un mortero de porcelana, favoreciendo la pulverizacion con unas gotas de agua, de alcohol ó de éter sulfúrico, y pásese por un tamiz mediocre.

POLVO DE ARROZ. Poudre de riz, Fr.; Powder of rice, Ing; *Pulvis Oryzæ.*

Póngase el arroz, bien limpio, en una vasija de loza, lávese con agua fria y macérese en nueva agua por dos horas; échese sobre una manta para escurrirlo, unélase en un mortero de mármol con mano de madera; hágase secar en el sol ó en la estufa, y termínese la pulverizacion en un mortero de fierro, pasando el polvo, sin dejar resíduo, por un tamiz fino.

U. M. Como aislante de la piel para impedir el contacto del aire.

POLVO DE AZAFRAN. Poudre de safran, Franc.; Powder of saffron, Ing.; *Pulvis Croci.*

Se secan al calor moderado de la estufa los estigmas del azafran, se pulverizan por contusion, se pasa el polvo por tamiz fino, y se conserva en pomos cerrados y al abrigo de la luz.

POLVO DE BELEÑO. Poudre de jusquiame, Franc.; Powder of henbane, Ing.; *Pulvis Hyoscyami.*

Póngase á secar las hojas de beleño al calor de la estufa, muélanse por contusion en un mortero de fierro ó de bronce cubierto pasando el polvo por tamiz fino, hasta obtener en peso las tres cuartas partes.

Del mismo modo se preparan los *Polvos de hojas de Belladona, Cicuta, Estramonio, Malvas,* etc., no dejando de este último sino un pequeño resíduo.

POLVO DE BICARBONATO DE SOSA. Poudre de bicarbonate de soude, Franc.; Powder of bicarbonate of soda, Ing.; *Pulvis Bicarbonatis sodæ.*

Redúzcase el bicarbonato á polvo en un mortero de mármol y pásese por un tamiz fino.

Prepárense de la misma manera los *Polvos de Borato de sosa, Carbonato de sosa, Nitrato de potasa, Sulfato de sosa, Sulfato de zinc y Tartrato de potasa y sosa.*

POLVO DE BOL ARMÉNICO Poudre de bol d'Arménie, Franc.; Powder of armeniar bole, Ing.; *Pulvis Boli orientalis.*

Se reduce á polvo el bol, se coloca despues en una vasija de loza, se diluye en la cantidad suficiente de agua, y se abandona por dos dias removiéndolo con frecuencia; se agita despues y se deja reposar un momento, para que el polvo más grueso se asiente y el más fino quede en suspension en el líquido: se separa éste decantándolo, se reitera la dilucion con nueva agua las veces que sea necesario para separar todas las partes ténues, reuniendo las aguas de las varias diluciones. Se deja asentar bien el polvo; y separándole del agua por decantacion, se pone á escurrir sobre una tela y se trocisca para facilitar la desecacion.

Tambien se preparan así los *Polvos de Almagre, Creta,* etc.

POLVO DE CANELA. Poudre de cannelle, Franc.; Powder of cinnamon, Ing.; *Pulvis Cinnamomi.*

Muélase la canela de Ceilan en un mortero de fierro cubierto, pásese el polvo por un tamiz fino, dejando poco resíduo, y consérvese en pomos tapados.

Así tambien se preparan los *Polvos de cortezas de Sasafrás, de Copalchi y de las Quinas,* despues de haber limpiado estas dos últimas de las criptógamas que generalmente se encuentran adheridas á su superficie.

POLVO DE CANTÁRIDAS. Poudre de cantharides, Franc.; Powder of cantharides, Ing.; *Pulvis cantharidum.*

Se sacuden las cantáridas sobre un harnero tupido de alambre para quitarles el polvo, se ponen al sol ó á la estufa para secarlas, pero cuidando que no queden expuestas por mucho tiempo al calor; se pulverizan despues en un mortero cubierto, y se pasan sin resíduo por un tamiz medio fino.

El operador debe tomar las precauciones debidas para impedir el daño que este polvo puede originarle.

Del mismo modo se preparan los *Polvos de Cochinilla y de castóreo,* quitando á éste las membranas interiores y exteriores, y pasándolo por un tamiz fino.

POLVO DE CONTRAYERBA COMPUESTO. Polvo de peonía compuesto, de Guteta, del Marqués, antiepiléptico; Poudre de Gutteto, Franc.; *Pulvis Dorsteniæ compositus.*

Polvo de raíz de contrayerba.....	60
„ „ díctamo blanco	60
„ „ visco cuercino.....	60
„ „ fosfato de cal.....	104
„ „ óxido de fierro hidratado..	3

Mézclense exactamente.

U. M. y D. Recomendado contra algunas afecciones nerviosas, de 60 centígr. á 4 gram.

POLVO DE CRAMERIA. Poudre de ratanhia, Franc.; Powder of rhatany, Ing.; *Pulvis Krameriæ.*

La raíz de crameria, limpia y dividida en pequeños fragmentos, pondráse á secar en la estufa ó al sol; pulvericese y pásese por tamiz fino, cesando la operacion cuando quede un resíduo leñoso y blanquizco.

De la misma manera se preparan los *Polvos de Ruiburbo y de raíces de Belladona, de Cinoglosa y Genciana.*

POLVO DE CUBEBAS. Poudre de cubèbes, Franc.; Powder of cubebs, Ing.; *Pulvis Cubebarum.*

Se harnea la pimienta cubeba para quitarle el polvo, se separan los cuerpos extraños que pudiera tener, se seca en una estufa moderadamente calentada, se pulveriza y se

POL

pasa por tamiz medio fino, dejando poco resíduo.

Del mismo modo se preparan los *Polvos de Alholva, Cebadilla, Estafisagra, Hinojo, Haba, Pimientas, y Santónico*, quitándole ántes á el haba el episperma.

POLVO DE CUERNECILLO DE CENTENO. Poudre d'ergot de seigle, Franc.; Powder of ergot, Ing.; *Pulvis Sphaceliæ segeti.*

Séquense los cornezuelos en la estufa, pulvercícense sin resíduo en un mortero de fierro, pasando el polvo por un tamiz medio fino, y consérvese en un pomo seco y bien tapado.

Siendo este polvo muy alterable, debe prepararse en pequeña cantidad, ó pulverizar el centeno cuando lo prescriba el médico.

POLVO DE CUSO. Poudre de cousso, Franc.; Powder of koosso, Ing.; *Pulvis florum Brayeræ anthelminthicæ.*

Séquense á la estufa las flores del cuso, pulvercícense en un mortero de fierro y pásese el polvo por un tamiz medio fino, dejando poco resíduo.

Del mismo modo se prepara el *Polvo de Cebolleja*, cuidando el operador de cubrirse las narices.

POLVO DE DIGITAL. Poudre de digitale, Franc.; Powder of digitalis, Ing.; *Pulvis Digitalis.*

Se machacan las hojas recientes y secas de digital en un mortero de mármol con pilon de madera, se sacuden sobre un tamiz de cerda para separarles los pelos blancos que cubren su cara inferior; cuando estén limpias, pulvercícense en mortero de fierro, limitándose á obtener en peso las tres cuartas partes de polvo.

POLVO DE DOWER. Polvo de ipecacuana opiado, de ipecacuana compuesto; Poudre de Dower, Franc.; Dower's powder, Ing.; *Pulvis Doweri.*

Polvo de sulfato de potasa	40	gram.
„ „ nitrato de potasa	40	„
„ „ ipecacuana	10	„
„ „ de opio bruto bien seco	10	„

Mézclense perfectamente.

1 gram. de este polvo contiene 10 centígram. de opio.

U. M. Como calmante, narcótico y sudorífico.

POLVO DE ESCILA. Poudre de scile, Franc.; Powder of squill, Ing.; *Pulvis Scillæ.*

Se secan en la estufa las escamas de la escila y se pulverizan prontamente en mortero de fierro; se pasa el polvo por un tamiz fino sin dejar resíduo, se pone á secar en la estufa y se guarda en pequeños bocales secos y bien tapados.

POLVO DE GOMA AMONIACO. Poudre de gomme ammoniaque, Franc.; Powder of ammoniac, Ing.; *Pulvis Gummi ammoniaci.*

Se quebranta ligeramente la goma, se pone á secar en una estufa ligeramente calentada, y cuando esté quebradiza, se pulveriza por trituracion y se pasa por tamiz medio fino, conservándola despues en un bote bien tapado.

POL

Se preparan lo mismo los *Polvos de Asafétida, Mirra, Escamonea, Almáciga, Benjuí, Incienso, resina de Guayacan, Sangre de Drago, goma de Sonora y Euforbio*, cubriéndose la cara el operador al preparar este último.

POLVO DE GOMA ARÁBIGA. Poudre de gomme arabique, Franc.; Powder of Gum arabic, Ing.; *Pulvis Gummi arabici.*

Se quitan á la goma, con un cortaplumas, los cuerpos extraños que tiene adheridos, se quebranta ligeramente en un mortero, se sacude sobre un tamiz de tejido poco tupido para separarle el polvo arenoso que contiene, se pulveriza por contusion y se pasa por un tamiz fino.

U. Para diversas preparaciones farmacéuticas.

POLVO DE GUAYACAN. Poudre de bois de gaïac, Franc.; Powder of guaiacum wood, Ing.; *Pulvis Guajaci.*

Escofinado el leño y reducido á polvo grueso, séquese y pulvercícese pasándolo por tamiz fino, dejando poco resíduo.

Del mismo modo se preparan los *Polvos de Cuasia amarga, Linoloe y Sándalos.*

POLVO DE IPECACUANA. Poudre d'ipécacuanha, Franc.; Powder of ipecacuanha, Ing.; *Pulvis Ipecacuanhæ.*

Se escoge la raíz de ipecacuana que esté bien desarrollada, se le quitan las pequeñas raicitas leñosas y filiformes que tiene adheridas ó mezcladas, y cuando esté bien limpia, se pone á secar al sol ó en la estufa; se pulveriza en un mortero cubierto y se pasa por un tamiz sutil de seda tambien cubierto. Se suspende la operacion cuando se hayan obtenido de polvo las tres cuartas partes en peso de la raíz empleada.

POLVO DE JABON MEDICINAL. Poudre de savon, Franc.; *Pulvis Saponis medicinalis.*

Se raspa el jabon con rallador de hoja de lata, se pone á secar á la estufa, se pulveriza despues y se pasa por un tamiz fino.

POLVO DE JALAPA. Poudre de Jalap, Franc.; Powder of Jalap, Ing.; *Pulvis Jalapæ.*

Quebrantada ligeramente la raíz de Jalapa, sacúdase en un harnero fino para quitarle la tierra, séquese en la estufa ó al sol, pulvercícese por contusion y pásese por un tamiz fino, dejando muy poco resíduo.

Se preparan lo mismo los *Polvos de las raíces de Aristoloquias, Colombo, Contrayerba, Cúrcuma, Lirio de Florencia, Peonía, Peritre, Sneida, Valeriana* y otras semejantes.

POLVO DE JALAPA COMPUESTO. Polvo católico de Palacios, jalapino; *Pulvis Jalapæ compositus.*

Polvo de raíz de Jalapa.....	34	gram.
„ „ resina de Jalapa...	4	„
„ „ gomo-resina de escamonea	4	„
Polvo de nitrato de potasa ..	12	„
„ „ sulfato id. id.	12	„
Esencia de anís.....	1,30	cent.

Mézclense exactamente.

U. M. y D. Drástico, de 1 á 4 gramos.

POLVO DE LITARGIRIO. Polvo de protóxido de plomo; Poudre d'oxyde de plomb fondu, Franc.; Powder of litharge, Ing.; *Pulvis Oxidi plumbosi.*

Se pulveriza por contusion el litargirio en un mortero de fierro ó de bronce cubierto, y se pasa por tamiz fino sin dejar resíduo.

Se preparan del mismo modo los *Polvos de Bióxido de manganeso, Cardenillo, Sulfuro de antimonio*, y en general, de todas las sustancias que no ataquen el mortero.

El *Polvo de Carbon vegetal* se prepara lo mismo, lavándolo despues con agua simple si se emplea para uso interno.

POLVO DE MOSTAZA. Harina de mostaza; Poudre de moutarde noire, Franc.; Powder of mustard, Ing.; *Pulvis Sinapis.*

Séquese muy bien en el sol ó en la estufa la mostaza negra y límpiese de los cuerpos extraños que contenga; muélase en un mortero ó en un molino y pásese sin dejar resíduo, por un tamiz medio fino. Debe precaverse de la humedad.

Así tambien se prepara el *Polvo de Linaza* y de otras semillas análogas. El polvo ó *harina de linaza* generalmente usado en la República, se obtiene de la pasta que queda como resíduo al extraer el aceite de la linaza.

POLVO DE NUEZ MOSCADA. Poudre de muscades, Franc.; Powder of nutmeg, Ing.; *Pulvis Nucis moschatæ.*

Se quebrantan las nueces en un mortero de mármol, se pulverizan luego en un molino, y se pasa el polvo sin dejar resíduo, por tamiz medio fino. Se conserva en pomos tapados.

POLVO DE NUEZ VÓMICA. Poudre de noix vomique, Franc.; Powder of nux vomica, Ing.; *Pulvis Nucis vomicæ.*

Lávense las semilas de nuez vómica con agua fria, pónganse despues sobre un tamiz de cerda, al vapor del agua hirviendo, hasta que estén muy blandas; muélanse en un mortero de fierro ó en un molino; háganse secar al sol ó en una estufa, y termínese la pulverizacion en el mortero pasando el polvo por un tamiz fino sin dejar resíduo.

Se prepara lo mismo el *Polvo de Cabalonga.*

POLVO DE OPIO. Poudre d'opium, Fr., *Pulvis Opii.*

Séquese en la estufa opio de Esmirna, cortado en rebanadas delgadas; pulvericese en un mortero cubierto y pásese el polvo, sin dejar resíduo, por un tamiz fino.

POLVO DE ÓXIDO DE ANTIMONIO COMPUESTO. Polvo de James, estibiado, de fosfato de cal estibiado, polvo antimonial; Poudre antimonial de James, Franc.; Jame's fever powder, Ing.; *Pulvis Oxidi antimonii compositus.*

Óxido de antimonio precipitado	10
Fosfato de cal	20

Mézclense exactamente.

U. M. Como contraestimulante, pero es infiel. D. 50 centígram. á 5 gram.

POLVO DE RAÍZ DE ALTEA. Poudre de guimauve, Franc.; Powder of marshmallow root, Ing.; *Pulvis Althææ.*

Despues de limpiar la raíz de altea y de dividirla en pequeños pedazos, séquese á la estufa, pulvericese por contusion en un mortero de fierro ó de bronce, y pásese por un tamiz fino, dejando poco resíduo. El polvo se tamiza otra vez para separarle la parte fibrosa que le quedare.

Del mismo modo se preparan los *Polvos de Jengibre, Orozúz y Zarzaparrilla.*

POLVO DE ROSA. Poudre de rose, Fr.; Powder of rose, Ing.; *Pulvis Rosæ centifoliæ.*

Se ponen á secar en la estufa los pétalos de la rosa, se machacan en un mortero y el polvo se pasa por tamiz fino: se suspende la operacion, cuando el resíduo casi no tiene olor ni sabor.

Del mismo modo se preparan los polvos de *Flores de Alhucema, Manzanilla, etc.*, y los de las *Hojas de Atlanchana, Calancapatle, Capitaneja, Naranjo, Romero, Sen, etc.*

POLVO DE ROSA COMPUESTO. Polvo aromático rosado; *Pulvis Rosæ compositus.*

Polvo de rosa	125
„ „ linaloe	45
„ „ canela	15
„ „ clavo	15

Mézclense exactamente.

U. M. Como tónico al exterior en las úlceras.

POLVO DE SEDLITZ. Polvo gasógeno laxante, Polvo de tartrato de potasa y sosa compuesto; Poudre gazogène laxative, Fr.: Sedlitz powders, Ing.; *Pulvis effervescens laxativus.*

Polvo de bicarbonato de sosa	30 gram.
„ „ tartr.º de potª y sosa	90 „

Mézclense exactamente y divídanse en doce papeles azules.

Polvo de ácido tártrico	30 gram.

Divídanse tambien en doce papeles blancos y colóquense juntos con los azules en una caja á propósito.

U. M. Como laxante. D. 2 papeles de distinto color, ó si es necesario 4, en una poca de agua azucarada.

POLVO DE SIMARUBA. Poudre de simarouba, Franc.; Powder of simaruba, Ing.: *Pulvis Simarubæ.*

Córtense trasversalmente las cortezas de simaruba en tiras muy delgadas, redúzcanse á pequeños pedazos, séquense á la estufa, machúquense en un mortero cubierto y pásanse por tamiz fino. Suspéndese la operacion cuando ya no queda más que la parte fibrosa.

Del mismo modo se preparan los *Polvos de cortezas de Encina, Fresno, Sáuz* y otras semejantes.

POLVO DE SULFATO DE SOSA COMPUESTO. Polvo salino del Dr. Montaña: *Pulvis Sulfatis sodæ compositus ex Montaña.*

Polvo de sulfato de sosa	300 gram.
„ „ carbonato de magnesia	100 „

Mézclense perfectamente.

POL

U. M. y D. Como purgante, de 15 á 30 gr.

POLVO DE ZARZAPARRILLA COMPUESTO. Polvo de Olivencia, antireumático, antivenéreo; *Pulvis Smilacis compositus ex Olivencia.*

Polvo de zarzaparrilla	125
„ „ sen	125
„ „ azúcar blanca	90

Mézclense perfectamente, divídanse en 21 papeles y fórmense tres paquetes que hacen la dósis.

U. M. Como antisifilítico y antiperiódico.

POLVO DENTRÍFICO DE COMOTO. *Dentifricium ex Comoto.*

Polvo de clavos de especia	6
„ „ fosfato de cal	150
„ „ crémor	25
„ „ grana	50

Mézclense los polvos de grana y de crémor, agréguese una poca de agua á la mezcla para formar una pasta; sóquese ésta, pulvérese despues y mézclense los otros polvos.

POLVO ESTORNUTATORIO. Polvo de Sandoval, de cebolleja compuesto; *Pulvis ad sternutamentum.*

Polvo grueso de rosa	300
„ „ „ cebolleja	100

Mézclense.

POLVO GALACTÓFORO. Polvo de hinojo compuesto, Polvo de apoyo; *Pulvis Fœniculi compositus.*

Polvo de frutos de hinojo	125
„ „ azúcar	125
„ „ fosfato de cal	375
„ „ orégano	125
„ „ óxido de fierro hidratado	5

Mézclense oxactamente.

U. v. y D. Como galactóforo de 4 á 15 gr.

POLVOS PARA AGUA DE SOSA. Polvo gasógeno alcalino; Poudre gazogène alcaline, Franc.; Soda powders, Ing.; *Pulvis effervescens alcalinus.*

Polvo de ácido tártrico	16
„ „ bicarbonato de sosa	24

Divídase el ácido en 12 papeles blancos y el bicarbonato en otros tantos azules, y colóquense todos en una caja proporcionada.

U. M. El agua de sosa como digestiva.

POMADAS. Pommades, Franc.; Pomata, Ing.; *Pomata.*

El nombre de pomada fué dado en su orígen á los compuestos de sustancias grasas, de consistencia blanda y de buen olor, destinadas al tocador, y en cuya composicion entraban manzanas; ahora se aplica este nombre á compuestos de materias grasas, de consistencia blanda, en los que se hacen entrar por simple mezcla, por disolucion ó por combinacion, muchas sustancias medicamentosas; polvos, extractos, ácidos, sales, alcaloides, etc. El excipiente más generalmente empleado es la grasa de cerdo, sola ó preparada con el *benjuí* ó el *álamo.* Con el benjuí se prepara del modo siguiente:

Benjuí quebrantado	5
Manteca de cerdo	125

POM

Hágase digerir en B. M. por dos horas en vasija cerrada y pásese por un lienzo: se emplea para las pomadas blancas.

Con las yemas de álamo:

Yemas frescas de álamo	125
Manteca de cerdo	750

Macháquense las yemas, háganse cocer con la manteca hasta disipar la humedad, cuélese con expresion, y consérvese para preparar las pomadas que tengan color verde.

Ultimamente se ha propuesto reemplazar las grasas en la preparacion de las pomadas con la *Vaselina*, producto norteamericano, extraido del alquitran de petróleo, que es compuesto de varios carburos sólidos y líquidos. Esta sustancia cuando está pura es blanca ó ligeramente amarilla; expuesta por algun tiempo á la luz adquiere un ligero olor de petróleo; se funde á 35°, hierve á 150° bajo la presion de 0,76; no deja resíduo al quemarse. Obtiénese calentando al aire libre el alquitran medio líquido del petróleo hasta que pierde el olor; se filtra caliente sobre carbon animal, se mezcla más de éste al producto dejándolos en contacto por 24 horas á la temperatura de 50°; trátase despues por el éter que disuelve la vaselina: ésta queda por resíduo ya pura, destilando el éter.

Su uso se va extendiendo ya: se cree que por ser neutra ó inalterable, podria preferirse á las grasas como excipiente de algunas pomadas que se dedican á usos delicados, como las oftálmicas.

POMADA ALCANFORADA. Pommade camphrée, Franc.; *Pomatum camphoratum.*

Manteca de cerdo	500
Cera blanca	120
Alcanfor en polvo	180

Derrítanse la cera y la manteca á un calor suave, apártense del fuego, añádase el alcanfor, y agítese hasta que éste se disuelva y se enfrie la pomada.

U. M. En fricciones como antiespasmódica y calmante.

POMADA AZUFRADA. Pommade soufrée, Franc.; *Pomatum sulfuratum.*

Manteca benzoada	60
Azufre sublimado y lavado	20

Mézclense.

U. M. Como antipsórica y antidartrosa.

POMADA CON BIÓXIDO DE MERCURIO. Intenciones de López, Ungüento de López; *Pomatum cum Oxido hidrargyrico, ex López.*

Bióxido de mercurio	60
Óxido rojo de plomo	60
Manteca de cerdo	1000

Se porfirizan bien los óxidos y se mezclan con la manteca.

U. M. Como escarótica y parasiticida.

POMADA DE ALQUITRAN. Pommade de goudron, Franc.; *Pomatum piceum.*

Alquitran de las Landas ó de Noruega	10
Manteca de cerdo	30

Mézclense en un mortero de porcelana.

U. M. Contra las enfermedades de la piel.

POMADA DE ATROPINA. Pommade d'atropine, Franc.; *Pomatum cum atropina.*

Atropina	0,05	centígr.
Manteca benzoada	15	gram.

Póngase la atropina en un almirez de porcelana, disuélvase con unas gotas de alcohol y mézclesele la manteca.

U. M. Como sedativa.

POMADA DE AUTENRIETH, estibiada de Autenrieth; Pommade stibiée d'Autenrieth, Franc.; *Pomatum stibiatum ex Autenrieth.*

Tartrato antimónico-potásico porfirizado	10	gram.
Manteca	30	„

Mézclense bien en un mortero de porcelana.

U. M. Como revulsivo.

POMADA DE BIYODURO DE MERCURIO. Pommade de biiodure de mercure, Franc.; *Pomatum cum iodureto hydrargyrico.*

Biyoduro de mercurio	1	gram.
Manteca de cerdo lavada	45	„

Mézclense bien en un mortero de porcelana.

U. M. Como revulsivo.

POMADA DE CLORAL. Pommade au chloral, Franc.; *Pomatum cum Chloralo.*

Hidrato de cloral	6
Manteca de cerdo pura	30

Fúndase la manteca en B. M. en un frasco de boca ancha, añádase el cloral pulverizado, y cuando se disuelva completamente déjese enfriar.

U. M. Como calmante.

POMADA DE CLORURO MERCURIOSO PRECIPITADO, de precipitado blanco, de protocloruro de mercurio, de precipitado; Pommade au précipité blanc, Franc.; *Pomatum cum chlorureto hydrargyroso.*

Precipitado blanco	1
Manteca de cerdo reciente	20

Mézclense bien en un mortero de porcelana.

Prepáranse del mismo modo las pomadas de *protoyoduro de mercurio* y de *yoduro de azufre.*

POMADA DE DESAULT, oftálmica de Desault; Pommade de Desault, Franc.; *Pomatum ex Desault.*

Bióxido de mercurio	1	gram.
Óxido de zinc sublimado	1	„
Acetato de plomo	1	„
Alumbre calcinado	1	„
Bicloruro de mercurio	0,15	centígr.
Pomada rosada	8	gram.

Bien porfirizados los óxidos y las sales, mézclense exactamente con la pomada.

U. M. Contra las inflamaciones crónicas de los párpados.

POMADA DE EXTRACTO DE BELLADONA, de belladona; Pommade d'extrait de belladone, Franc.; *Pomatum cum extracto Atropæ belladonæ.*

Extracto de belladona	16	
Manteca de cerdo	120	
Agua	c. b.	

Se ablanda el extracto con el agua no más lo suficiente para que pueda mezclarse bien con la manteca.

Así se preparan la *pomada de extracto de estramonio* y otras semejantes.

U. M. Como calmante.

POMADA DE GONDRET. Pomada amoniacal, Vejigatorio, Epispástico ó cáustico amoniacal; Pommade de Gondret, Franc.; *Pomatum ex Gondret.*

Manteca de cerdo	20
Aceite de ajonjolí	10
Amoniaco á 22°	30

Hágase fundir la grasa con el aceite á un calor suave, vacíense en un frasco de boca ancha con tapon esmerilado. Cuando ya esté fria la mezcla, sin que haya llegado á concretarse, añádase el amoniaco, agítese bien y métase el frasco en agua fria para apresurar la solidificacion del contenido.

Recien hecha esta pomada contiene al estado de mezcla la mayor parte del amoniaco; éste, pasado algun tiempo, saponifica las grasas, y la pomada ya no es vejigatoria ni aun rubefaciente.

POMADA DE HELMERICH. Pomada antipsórica, sulfuro-alcalina; Pommade d'Helmérich, Franc.; *Pomatum antipsoricum ex Helmerich.*

Azufre sublimado y lavado	10
Carbonato de potasa	5
Agua	5
Manteca de cerdo	40

Se disuelve la sal en el agua en un mortero de porcelana, y se mezclan bien con la solucion el azufre y la manteca.

U. M. Como antipsórica.

POMADA DE HOJAS DE CICUTA. Pommade de feuilles de ciguë, Franc.; *Pomatum de foliis Conii maculati.*

Hojas frescas de cicuta	100
Manteca de cerdo	200

Machúquense las hojas, háganse cocer con la manteca á fuego suave hasta disipar casi enteramente el agua de vegetacion, y exprímase con expresion.

Prepáranse del mismo modo las pomadas con las *hojas de belladona, de beleño, de estramonio,* etc. Estas pomadas pueden prepararse tambien poniendo en lugar de la cantidad prescrita de las hojas frescas la cuarta parte de las secas, humedecidas con 4 tantos de su peso de agua.

Teniendo poco uso la pomada de cicuta, puede reemplazarse con un cerato hecho en las proporciones siguientes:

Cera blanca	10
Aceite de cicuta	40

Disuélvase la cera en el aceite á un ligero calor y agítese de cuando en cuando hasta que se enfrie.

U. M. Calmante y fundente.

POMADA DE ÓXIDO ROJO DE MERCURIO, de Lyon, de precipitado rojo; Pommade de Lyon, Franc.; *Pomatum cum oxido hydrargyrico.*

Precipitado rojo porfirizado 1
Pomada rosada 15

Mézclense bien en un almirez de porcelana.

Esta pomada podrá ser más eficaz haciéndola con la vaselina y el óxido de mercurio amarillo preparado por precipitacion.

U. M. Se emplea en las inflamaciones crónicas de los párpados.

POMADA DE POPULEON. Ungüento populeon de álamo, narcótico, de hojas de belladona; Pommade de populéum, Franc.; *Pomatum populeum.*

		Con hojas secas.
Hojas frescas de beleño ...	250 ..	62
„ „ „ estramonio	250 ..	62
„ „ „ solano negro	250 ..	62
Hojas secas de belladona..	62 ..	62
Yemas secas de álamo.....	250 ..	250
Manteca de cerdo	2000 ..	2000
Agua		1000

Machácquense las hojas, humedeciendo ántes las secas con el agua prescrita si con éstas se hiciere la pomada. Háganse cocer á fuego moderado con la manteca, agitándolas con frecuencia hasta disipar el agua; añádanse las yemas de álamo machacadas, déjese en digestion la mezcla por cinco ó seis horas á un calor suave, removiéndola á menudo. Aprénsese, póngase el producto en lugar fresco, agítese de tiempo en tiempo hasta que se concrete para evitar que la oleina se separe.

Para descubrir si la pomada contiene los alcaloides, véase el método descrito al tratar de la preparacion del aceite de cicuta.

POMADA DE SULFATO DE QUININA. Pommade au sulfate de quinine, Franc.; *Pomatum cum sulfate quinico.*

Sulfato de quinina 3
Acido tártrico 2
Agua 4
Manteca benzoada 30

Hágase disolver la sal por medio del ácido en el agua, en un mortero de porcelana, y mézclense con la manteca.

POMADA DE TORONJIL, de manzana camuesa, de Valencia; *Pomatum cum oleo volatile Cedronellæ mexicanæ.*

Manteca 500
Esencia de toronjil del país 15

Mézclense.

U. Como cosmético para el pelo.

POMADA DE VILLETTE, para los labios. *Pomatum labiale.*

Esperma de ballena..... 30 gram.
Manteca de cacao..... 30 „
Ancusa..... c. s.
Esencia de rosa..... 0,3 decígr.

Háganse derretir las grasas; añádase á la mezcla lo suficiente de la ancusa para que tome color de rosa subido. Cuélese, mézclesele la esencia, vacíese en un molde de papel grueso, y cuando se enfrie divídase en panecillos que se envolverán en hojas de estaño.

POMADA DE YODO. Pommade de iode, Franc.; Ointment of iodine, Ing.; *Pomatum cum iodo.*

Manteca de cerdo ..... 15 gram.
Yodo ..... 0,50 centígr.

Divídase bien el yodo en un mortero de porcelana, por medio de una corta cantidad de alcohol y mézclese con la manteca.

U. M. Como resolutiva.

POMADA DE YODOFORMO. Pommade d'iodoformo, Franc.; *Pomatum cum iodoformo.*

Yodoformo 2
Manteca pura 30
Eter sulfúrico 4

Disuélvase el yodoformo en el éter y bátase la solucion con la manteca en un mortero de porcelana hasta que se evapore el éter.

POMADA DE YODURO DE PLOMO. Pommade d'iodure de plomb, Franc.; Ointment of iodide of lead, Ing.; *Pomatum cum iodureto plumbico.*

Yoduro de plomo 10
Manteca benzoada 90

Mézclense bien en un almirez de porcelana.

Lo mismo se preparan las pomadas de *calomel* y de *óxido de zinc.*

POMADA DE YODURO DE POTASIO. Pommade d'iodure de potassium, Franc.; *Pomatum cum Iodureto potassico.*

Yoduro de potasio 8
Manteca benzoada 60
Agua ..... c. b.

Disuélvase el yoduro en la cantidad de agua estrictamente necesaria en un mortero de porcelana y mézclese bien con la manteca. Esta pomada deberá prepararse en el acto que la pidan.

U. M. Como resolutiva y fundente.

POMADA DE YODURO DE POTASIO YODURADO. Pommade d'iodure de potassium ioduré, Franc.; *Pomatum cum Iodureto potassico iodurato.*

Yodo 1
Yoduro de potasio 5
Manteca benzoada 40
Agua ..... c. b.

Disuélvase el yodo con el yoduro en la menor cantidad posible de agua en un mortero de porcelana y mézclese bien con la manteca.

U. M. Como resolutiva y fundente.

POMADA EPISPÁSTICA AMARILLA. Pommade épispastique jaune, Franc.; *Pomatum epispasticum luteum.*

Cantáridas en polvo grs.	7,50	gram.
Manteca de cerdo.....	110,00	„
Cera panecillo.....	10,00	„
Cúrcuma en polvo.....	0,50	centígr
Aceite volátil de limon..	0,50	„

Hágase digerir las cantáridas con la manteca en B. M. en vasija cerrada, por cuatro horas, moviendo la mezcla con frecuencia, cuélese con fuerte expresion, añádase la cúrcuma, y hágase digerir por una hora en el mismo baño; filtrese por papel á la temperatura del agua hirviendo, fúndase con la cera, y cuando comience á concentrarse, mézclesele el aceite volátil.

U. M. Para hacer supurar los vejigatorios.

POMADA ESTIBIADA DE PEYSSON. Pommade de Peysson, Franc.; *Pomatum stibiatum ex Peysson.*

Tartrato antimónico-potásico porfirizado	6
Manteca de cerdo	60

Mézclense bien en un mortero de porcelana.

U. M. Como revulsiva.

POMADA FÉNICA. Pommade phenique, Franc.; *Pomatum phenicatum.*

Acido fénico puro	1
Manteca de cerdo	100

Mézclense en un mortero de porcelana.

POMADA MERCURIAL. Pomada de nitrato de mercurio, Citrina, Ungüento citrino; Pommade citrine, Onguent citrin, Frc.; *Pomatum cum Nitrato hydrargyrico.*

Azogue	40
Ácido nítrico á 33°	60
Manteca de cerdo lavada	640

Se hará disolver el mercurio en el ácido á un calor suave y se mezclará á la manteca fundida casi fria; en seguida se vaciará en una caja de papel grueso.

U. M. Como antidartrosa y en las sifílides.

POMADA OXIGENADA. Pomada nítrica, de Alyon; Pommade oxigenée, Franc.; *Pomatum nitricum.*

Manteca de cerdo	800
Ácido nítrico á 32°	100

Se hace fundir la manteca á fuego moderado en una cápsula de porcelana; se añade el ácido; se mantiene á un calor suave, agitando sin cesar con una espátula de vidrio hasta que comiencen á desprenderse burbujas de gas nitroso. Sepárese del fuego, sígase agitando, y cuando esté medio fria la pomada, vacíese en una caja de papel.

U. M. Como antidartrosa.

POMADA ROSADA. Ungüento rosado, de dolores, de maravilla blanca; Onguent rosat, Franc.; *Pomatum rosatum.*

Pétalos frescos de rosa	1000
Manteca de cerdo	1000

Macháquense los pétalos de rosa y extiéndaseles sobre una estera al aire libre y á la sombra; al dia siguiente, que habrán perdido ya como la mitad de su agua de vegetacion, mézcleseles con la grasa fundida y agítese de tiempo en tiempo; al otro dia hágase fundir la pomada á un calor muy suave, cuélese con expresion, y cuando se haya concretado, sepárese de las heces para conservarla. Puede dársele color de rosa con anchusa y aromatizarse más con esencia.

PREPARACION DE ESPONJAS MEDICINALES.—1ª ESPONJAS PREPARADAS CON CERA. Éponges á la cire, Franc.; Sponges tent, Ing.; *Spongiæ ceratæ.*

Despues de limpiar las esponjas finas como si se fuesen á preparar con huevo, se hacen secar completamente, se cortan en ruedas que se sumergen en cera panecillo amarilla fundida en B. M., y se dejan allí hasta que estén bien penetradas; en seguida se sacan y ponenen una prensa entre dos placas de fierro calentadas y se exprimen suavemente. Se separan de la prensa cuando estén frias, cuidando de quitarles el exceso de la cera que adhiera á sus bordes.

2ª ESPONJAS PREPARADAS CON HILO. Éponges à la ficelle, Franc.; *Spongiæ funiculo paratæ.*

Límpiense y lávense las esponjas finas como se ha indicado, y cuando todavía estén húmedas, envuélvase cada una con un hilo torcido de cáñamo, de manera que no quede algun intersticio entre las vueltas del hilo; se fija la extremidad de éste con un nudo y se seca aquella á la estufa.

Se les da tambien la figura de conos, cortándolas de 3 á 8 centímetros de largo y una base de 2 á 5 centímetros de diámetro. Para prepararlas, se atraviesan los conos por su eje con una agnja gruesa, y se sumergen en mucílago de goma muy espeso hasta que se penetren bien; se enredan en seguida de la punta á la base con hilo de cáñamo, se dejan secar, se les quita la aguja, el hilo despues, y se pule su superficie con una lima de acero.

3ª ESPONJAS PREPARADAS CON HUEVO. Éponges au blanc d'œuf, Franc.; *Spongiæ cum albumine paratæ.*

Se golpean las esponjas con un mazo de madera para separarles la arena y los restos de conchas que tienen adheridas, se digieren en agua tibia por 24 horas, se separa esta agua y se repite la operacion otras dos ó tres veces; se lavan despues con cuidado, se exprimen fuertemente, se empapan en clara de huevo, y se aprensan entre dos tablas bien lisas; por fin, se acaban de secar al calor de la estufa.

4ª ESPONJAS TOSTADAS. Éponges torréfiées, Franc.; Burnt Sponges, Ing.; *Spongiæ ustæ.*

Divídanse las esponjas finas sin lavar en pequeños pedazos, sepárense todos los cuerpos extraños que contengan, colóquense en una bolsa de lienzo de tejido ralo, sacúdanse fuertemente para quitarles el polvo, vacíense del saco cuando estén bien limpias, y pónganse en un tostador de café á fuego suave. Cuando hayan adquirido un color moreno negruzco, asegúrese el operador de si han perdido la cuarta parte de su peso, pulvericense en seguida y consérvese el polvo en vasijas bien tapadas.

PULPAS. Pulpes, Franc.; Pulps, Ing.; *Pulpæ.*

Las pulpas son medicamentos blandos, pa-

ra uso interno ó externo, constituidos por la mezcla de los jugos y de las partes celulares y vasculares, todavía tiernas, de los vegetales: contienen toda la sustancia de éstos, ménos las partes leñosas, que se separan por medio del tamiz. Se les obtiene siempre de las partes más suculentas. Son á las plantas verdes lo que los polvos á las plantas secas; es decir, que contienen toda la sustancia de la materia medicamentosa simple, pero en un estado particular de division.

El procedimiento general de extraccion de las pulpas recibe modificaciones segun la naturaleza de las sustancias que se emplean.

Si se opera con sustancias frescas, de una textura blanda, como las yerbas y sus diferentes partes, las flores y los frutos pulposos, basta machacarlas en un mortero para romper su tejido y pulparlos en seguida sobre un tamiz. Cuando tiene que extraerse la pulpa de sustancias compactas, como los bulbos y los frutos carnosos, es necesario rasparlas ántes con un rallo.

En algunas de estas pulpas siempre se separa el jugo, y puede evitarse este inconveniente poniéndolas á cocer; mas esto sólo ha de hacerse cuando no haya necesidad de conservar el principio volátil que contengan.

Cuando haya que preparar pulpas con las sustancias secas, es necesario someter éstas á la accion bastante prolongada del vapor de agua, hasta que se reblandezcan suficientemente, y proceder despues como se ha dicho para las sustancias frescas.

Hay materias naturalmente pulposas, que solo necesitan reblandecerse con una poca de agua; tales son los tamarindos y la cañafístula.

Las pulpas son medicamentos muy alterables, y por eso sólo deben prepararse en el momento de usarlas.

PULPA DE CAÑAFÍSTULA. Pulpe de casse, Franc.; *Pulpa è fructibus Cassiæ fistulæ.*

Frutos de cañafístula ..... c. b.

Se abren de uno en uno, en el sentido de su longitud, los frutos de la cañafístula, apoyando una de sus suturas sobre un punto resistente, y golpeando con un martillo la parte opuesta. Se les separa con una espátula la pulpa, las semillas y los tabiques, se echa el producto en una vasija de loza con la cantidad suficiente de agua, se hace digerir en B. M., meneándolo con frecuencia hasta que se reblandezca bien y con igualdad; entónces se pulpa sobre un cedazo.

Sólo se usa para preparar la conserva.

PULPA DE TAMARINDOS. Pulpe de tamarins, Franc.; *Pulpa è fructibus Tamarindi.*

Tamarindos ..... c. b.

Póngase con la suficiente cantidad de agua para humedecerlos bien, en una vasija de loza, que se colocará en un lugar algo caliente; remuévanse de tiempo en tiempo con una espátula de madera hasta que se reblandezcan bien y con igualdad; despues hágase

pasar la pulpa por un cedazo para separar las semillas y los filamentos.

U. Para preparar la conserva.

RESINA DE ESCAMONEA. Résine de scammonée, Franc.; Resin of scammony, Ing.; *Resina Scammoniæ.*

Goma-resina escamonea en polvo grueso	500
Alcohol á 90°	1500
Carbon animal, lavado	c. s.

Hágase macerar la escamonea en los dos tercios del alcohol por cuatro dias, agitando con frecuencia, decántese, sométase el resíduo á otro tratamiento igual con lo restante del alcohol; reúnanse los líquidos, añádasele el carbon, déjese éste en contacto por algunos dias agitando con frecuencia la mezcla, fíltrese, destílese el alcohol, y hágase secar la resina en la estufa.

U. M. Como purgante drástico. D. 30 centígramos.

RESINA DE JALAPA. Résine de Jalap, Franc.; Resin of Jalap, Ing.; *Resina Jalapæ.*

Raíz de Jalapa machacada	1000
Alcohol á 90°	6000
Agua	c. s.

Colóquese la jalapa sobre un cedazo, hágase macerar durante dos dias con agua comun para que se disuelvan las materias solubles en este líquido, y apréusese; hágase macerar el resíduo por cuatro dias en los dos tercios del alcohol, cuélese con fuerte expresion, y trátese el resíduo de la misma manera con el resto del alcohol. Reúnanse las disoluciones alcohólicas, fíltrense, sepárese el alcohol por destilacion, lávese con agua hirviendo la resina que queda por resíduo, hasta que el agua salga incolora, y hágase secar al sol ó en la estufa. Para obtener la blanca, trátense las disoluciones alcohólicas por carbon animal lavado y procédase despues como queda dicho.

U. M. Como purgante drástico, sola ó asociada con otros drásticos. D. de 20 á 80 centígramos.

SACARUROS. Saccharures, Franc.; *Saccharureta.*

Medicamentos de forma pulverulenta, compuestos de azúcar y principios medicamentosos disueltos en un líquido volátil, que se separan despues por evaporacion. Los líquidos que se emplean son las tinturas etéreas ó alcohólicas, ó soluciones acuosas. Las tinturas se echan poco á poco sobre el azúcar, se deja secar ésta al aire libre, ó se reduce á polvo grueso, si es necesario, concluyendo la desecacion en la estufa y pulverizando de nuevo el sacarURO. Las soluciones acuosas se mezclan al azúcar, se evaporan hasta la sequedad á un calor moderado y se pulveriza el producto.

Se ha propuesto preparar sacaruros con las hojas de las plantas frescas, ó con los bulbos, cuando unas ú otros pierden sus principios activos por la desecacion, empleando tres partes de azúcar para una de materia activa, previa una exposision de ésta al aire

libro para que pierda alguna parte de su agua de vegetacion. En general, los que se hacen con tinturas deben contener una parte de ésta para ocho de azúcar.

De los que se preparan con soluciones acuosas suelen usarse los siguientes:

SACARURO DE CARRAGAHEEN. Saccharure de carragaheen, Franc.; *Saccharuretum de Fuco crispo.*

Carragaheen	250
Azúcar blanca	1000
Agua	c. s.

Se lava el carragaheen con agua fria, se hace hervir despues en la cantidad suficiente de agua por espacio de una hora, se cuela con expresion, se añade el azúcar al líquido que resulte, y se concluye la operacion de la manera que se verá en la preparacion siguiente.

SACARURO DE LÍQUEN ISLÁNDICO. Jalea seca de líquen; Saccharure de lichen, Franc.; *Saccharuretum de Cetraria islandica.*

Líquen isláudico	500
Azúcar blanca	500
Agua	c. s.

Caliéntese el agua con el líquen hasta la ebullicion, deséchese el cocimiento, lávese despues el mismo líquen muchas veces con agua fria, hágase hervir durante una hora con la cantidad suficiente de nueva agua, y cuélese con expresion. Déjese asentar el cocimiento un poco de tiempo, decántese, añádase el azúcar y hágase evaporar en B. M., agitando continuamente la mezcla hasta que adquiera una consistencia dura. Distribúyase entónces en platos, acábese de secar en la estufa, redúzcase á polvo fino y guárdese en frascos bien tapados.

SEBO. Suif, Franc.; Suet, Ing.; *Sebum ovillum.*

El más usado en farmacia es el de carnero, *Ovis aries*, Lin.

C. FIS. y Q. Es blanco, duro, de olor y sabor particulares desagradables. Su densidad es de 0,886 á + 15°, se funde á más de 38°; sus disolventes son los de la manteca de cerdo. El alcohol hirviendo lo disuelve, pero lo deja separar por el enfriamiento. Contiene 75 por ciento de estearina, y lo demás de oleina, margarina ó hircina. Chevreul atribuia el olor del sebo al ácido hírcico, pero ahora se cree que éste es una mezcla de varios ácidos y no un principio definido.

PREP. Como la de la manteca.

ADULT. El sebo cuando encarece, lo sustituyen ó adulteran con la manteca, mezclando á esta cierta cantidad de nitrato de potasa y de ácido sulfúrico, de cuya reaccion resulta ácido nítrico que descomponiéndose al contacto de la grasa, trasforma parte de su oleina en elaidina y le da la consistencia del sebo.

Se reconoce este falso sebo por su color amarillento, su olor algo nitroso, su reaccion ácida, y porque tratado por el agua destilada, evaporada ésta, se obtiene sulfato de potasa que es fácil reconocer por medio de sus reactivos propios.

U. El sebo es el ingrediente de varios ungüentos y emplastos, y de la pomada de Gondret.

SINAPISMOS DE RIGOLLOT. Papier moutarde, moutarde en feuilles de Rigollot, Franc.; *Charta cum Sinapi ex Rigollot.*

Polvo de mostaza privado del aceite graso por medio del petróleo	c. s.
Mezcla en partes iguales de sulfuro de carbono y esencia de petróleo	100
Hule ó goma elástica	5

Disuélvase el hule en la mezcla de los dos líquidos, y por medio de una brocha, extiéndase en capa uniforme, del espesor de un milímetro, sobre papel resistente, haciendo caer luego en la superficie así preparada, por dos veces sucesivamente, con el intervalo de una hora, por medio de un tamiz, el polvo de mostaza; sométanse despues las hojas de papel á la presion, haciéndolas pasar por entre dos rodillos de goma elástica; pónganse á secar en una estufa gradualmente calentada hasta 60° por espacio de 48 horas; córtense en rectángulos y consérvense en cajas de hoja de lata herméticamente cerradas.

SOLUCION ALUMINOSA BENZOADA DE MENTEL. Soluté alumineux benziné de Mentel, Franc.; *Solutum aluminoso-benzoicum ex Mentel.*

Sulfto. alumínico-potásico sin fierro	2000
Carbonato de sosa cristalizado	1800
Acido sulfúrico á 66°	400
Agua	42000
Benjuí en polvo	100

Disuélvase el sulfato en 38000 partes del agua prescrita, por medio del calor, filtrese la solucion, añádasele por partes, mediante agitacion, con una espátula de madera, el carbonato disuelto en lo restante del agua. Lávese por decantacion cuatro ó cinco veces, con bastante agua, el precipitado de alúmina obtenido, y póngase á escurrir sobre una manta; cuando por el escurrimiento y la evaporacion haya perdido mucha parte del agua, colóquese esa de la mitad en una cápsula de porcelana, agrégesele el ácido por pequeñas porciones, agitando la mezcla con una espátula de vidrio, y luego que la alúmina se disuelva sígase añadiendo paulatinamente de la restante en el filtro, hasta que el líquido rehuse disolver más.

Filtrese la solucion, caliéntese con el benjuí en una cápsula en B. M. por seis horas á la temperatura de 60° y vuélvase á filtrar. Debe marcar filtrada 30° en el areómetro de Bmé. ó 26° en el densímetro.

Esta solucion es idéntica á la de *sulfato bi-básico de alúmina* del Código francés, si se omite el benjuí. *La de Homolle* prepárase disolviendo 3 partes de sulfato neutro de alúmina en dos partes de agua.

Suele emplearse tambien con el nombre

de *Solucion de sulfato de alúmina y de zinc*, la preparacion siguiente:

Sulfato de alúmina sin fierro	600
Agua	400
Oxido de zinc	60

Disuélvase y filtrese. La solucion debe marcar 1,35 al densímetro (38° Bmé.)

U. M. Se emplean al exterior como un poderoso astringente.

SOLUCION ARSENICAL DE FOWLER, de arsenito de potasa, Licor arsenical ó mineral de Fowler; Liqueur de Fowler, Franc.; Fowler's Solution, Ing.; *Solutio Potassæ arsenitis ex Fowler.*

Acido arsenioso puro	1 gram.
Carbonato de potasa puro	1 ,,
Agua destilada	100 ,,
Alcoholato de toronjil compt°.	3 ,,

Tritúrense el ácido, la sal y unas gotas del agua en un mortero de cristal, hasta que la mezcla tome un aspecto gomoso; agrégueseel resto del agua, y si el ácido no se hubiere disuelto bien, para conseguirlo, hágase hervir el líquido en un matraz de vidrio. Complétese la cantidad de agua prescrita, si alguna se hubiese disipado. Déjese enfriar, mézclesele el alcoholato y filtrese.

Esta solucion contiene $^1/_{100}$ de su peso de ácido arsenioso.

Conviene vigilarla, porque con frecuencia es invadida por un pequeño hongo de la tribu de las Demaciáceas (*Hygrocrocis arsenicus*), segun Marchand.

U. M. y D. Alterante. De 5 á 10 gotas en un dia, en un vaso de agua endulzada.

SOLUCION ARSENICAL DE PEARSON. Liqueur de Pearson, Franc.; Pearson's arsenical solution, Ing.; *Arseniatis Sodæ solutio ex Pearson.*

Arseniato de sosa cristalizado	0,05 centígr.
Agua destilada	30,00 gram.

Disuélvase.

U. M. Como alterante. D. De 10 á 20 gotas en el dia, en un vaso de agua azucarada.

SOLUCION ATRÓFICA DE MAGENDIE. Soluté atrophique de Magendie, Fr.; *Solutio atrophica ex Magendie.*

Yoduro de potasio	15
Jarabe de raíz de altea	50
Agua de lechuga	250
,, ,, azahar	5
Tintura de digital	10

Mézclense.

U. M. Alterante. D. Una cucharadita dos veces en el dia.

SOLUCION OFICINAL DE YODURO FERROSO. Solution d'iodure ferreux officinal, Franc.; *Solutio iodureti ferrosi officinalis.*

	gram.	decígr.
Yodo	8	2
Limadura de fierro	4	0
Agua destilada	20	0
Miel vírgen	70	0
Acido tártrico	0	5

Mézclense la limadura, el yodo y el agua en una botellita, agítense con frecuencia, y cuando se opere la disolucion, filtrese, y añádanse la miel y el ácido. Esta solucion se conserva bien: contiene como *la de Dupasquier* el 10 por ciento de yoduro. Debe preservarse de la accion de la luz y del aire.

SUERO. Petit-lait, Franc.; Whey of milk, Ing.; *Serum lactis.*

Leche pura de vaca	1000

Caliéntese la leche hasta la ebullicion y añádase poco á poco la cantidad suficiente de una disolucion hecha con una parte de ácido cítrico y ocho partes de agua; cuando se haya formado el coágulo, cuélese sin exprimir. Póngase á hervir de nuevo, añadiéndole una clara de huevo batida con una poca de agua; échesele una poca de agua fria para moderar el hervor, y luego que el líquido se haya clarificado, filtrese por papel, que se haya lavado ántes con agua hirviendo.

U. M. Como refrescante.

SUPOSITORIOS, CALAS. Suppositoires, Franc.; Suppositories, Ing.; *Suppositoria.*

Los supositorios son medicamentos de forma cónica alargada, de consistencia de sebo unas veces y dura otras, destinados á ser introducidos en el ano ó en la vagina.

Su volúmen varía segun la prescripcion médica, pero ordinariamente tienen el peso de 2 á 4 gramos.

Las sustancias más comunmente empleadas para prepararlos son: la manteca de cacao, el sebo, el jabon y la miel.

Los *supositorios de jabon* se hacen dando á éste la forma cónica por medio de un cuchillo. Los *de miel*, haciendo cocer ésta rápidamente y agitándola sin cesar hasta que echada una poca sobre un cuerpo frio se ponga dura: en este estado se vacia en moldes cónicos de papel fuerte aceitados. *Los de sebo y los de manteca de cacao* hácense fundiendo estas sustancias y vaciándolas tambien en moldes cónicos de papel, pero sin aceitarlos. En los países muy cálidos tal vez convenga agregar á la manteca de cacao $^1/_{10}$ de cera.

Los supositorios compuestos de varios ingredientes, generalmente tienen por excipiente la manteca de cacao. Si tales ingredientes son solubles en ella, hácense disolver á un calor suave; si son insolubles, pulvérizanse bien ó disuélvense en la menor cantidad posible de algun líquido idóneo, mézclanse á la grasa fundida y vacíase la mezcla en moldes como se ha dicho ántes.

La mezcla de las sustancias insolubles en la grasa y su distribucion exacta en los supositorios, hácense mejor, dividiéndolas como se ha dicho y batiéndolas con la manteca, en un mortero apropiado, algo caliente, hasta obtener una mezcla perfecta que se divide exactamente en el número de supositorios que se prescriba, y se da á estos la forma malaxándolos con los dedos.

M. Berquier hace uso de un molde, que es un cono metálico, formado de dos mitades, con una cavidad central cilindro-cónica, que se pueden aplicar una contra otra por

modio de un anillo: tiono un pistou quo desciende hasta la parto cilíndrica, y una especie do mango para oprimir con la mano ó por modio do una prensita «Colas» y hacer que la materia tome oxactamente la forma del moldo. Tambien so usa introducir en los supositorios sustancias blandas ó líquidas: para ésto, hácese una cavidad á los simples de manteca do cacao, introduciéndoles una varilla de metal caliente en ol sentido de su eje, docántase la parto fundida, y en el hueco que deja, introdúcese el medicamento, tapando despues la abertura con mantoca do cacao. Atribúyese á esta práctica el inconveniento do que en muchos casos el calor del intestino es insuficiento para fundir la capa do grasa que cubre el medicamento y éste es arrojado sin producir su efecto.

SUPOSITORIOS DE ACÍBAR. Suppositoires d'aloés, Franc.; *Supositoria cum Aloe.*

Acíbar on polvo fino	5	gram.
Mantoca do cacao	45	„

Tritúrense las sustancias en un mortero de porcelana algo calieute basta obtener una mezcla perfecta, divídase ésta en diez partes y déseles una forma cónica alargada, malaxándolos con los dedos, ó por medio del molde do Berquier.

Cada supositorio contiene 50 centígram. de acíbar.

U. M. Para hacer volver el flujo hemorroidal.

SUPOSITORIOS DE CLORAL. Suppositoires au Chloral, Franc.; *Suppositoria cum chloralo.*

Cloral hidratado	1
Cera blanca	1
Manteca de cacao	3

Háganse fundir la cera y la manteca en B. M; en un frasco añádase el cloral en polvo, y cuando se haya disuelto vacíese la mezcla en un molde de papel.

U. M. Como sedativos.

SUPOSITORIOS DE EXTRACTO DE CRAMERIA. Suppositoires d'extrait de ratanhia, Franc.; *Suppositoria cum extracto Krameriæ.*

Ext.º de cramería en polvo fino	10	gram.
Manteca do cacao	40	„

Para diez supositorios, que se harán del mismo modo que los de acíbar. Cada uno contiene un gramo de extracto de cramería.

U. M. En las fisuras del ano.

SUPOSITORIOS DE MANTECA DE CACAO. Suppositoires de bourre do cacao, Franc.; *Suppositoria cum oleo Theobromæ cacao.*

Manteca de cacao	30

Hágaso fundir la grasa á un calor suave, y cuando comience á concretarse vacíese en moldes do papel de forma cónica alargada.

SUPOSITORIOS DE SULFATO DE QUININA. Suppositoires au sulfate de quinine, Franc.; *Suppositoria cum sulfate quinico.*

Sulfato do quinina	2	gram.
Manteca do cacao	12	„

Para 2 ó 4 supositorios que se harán como los do acíbar.

SUPOSITORIOS DE TANINO. Suppositoires au tanuin, Franc.; *Suppositoria cum tanino.*

Tanino en polvo	0,4	centígr.
Manteca do cacao	6,0	gram.

Hágause dos supositorios de la misma manera que los de acíbar.

TINTURAS Ó ALCOHOLADOS. Teintures, Franc.; Tinctures, Ing.; *Tincturæ.*

En el lenguajo usual, conservan todavía esto nombre las soluciones que se obtienen por la accion directa del alcohol sobre una ó muchas sustancias de orígen vegetal, animal y aun mineral.

Divídense las tinturas en *simples ó monoiámicas*, y en *compuestas ó poliámicas:* resultan las primeras de la accion del alcohol sobre una sola sustancia, y las segundas de la accion do este vehículo sobre muchas.

Chéreau habia propuesto dar á estas preparaciones el nombre de alcoholados, porque el de tinturas da idea de color y algunas no lo tienen. Las razones que este sabio farmacéutico expuso, no fueron suficientes para que se aceptara esta nomenclatura por todos los farmacéuticos, y por esto el nombre do tintura no ha desaparecido aún del lenguaje técnico.

En la preparacion de las tinturas, las sustancias que han de someterse á la accion del alcohol, deben estar secas y bien divididas; secas, para evitar que el agua de vegetacion debilite el alcohol; y bien divididas, para que el vehículo las penetre más fácilmente.

El contacto de las materias con el alcohol debe prolongarse más ó ménos, segun la resistencia que dichas materias opongan á la accion del vehículo.

Para la preparacion de las tinturas medicinales ha parecido suficiente, hasta ahora, el alcohol bajo tres estados de concentracion; de 60°, do 80° y de 90°. El alcohol de 60° se usa para las materias que son de naturaleza extractiva; de 80° para las que contienen sustancias resinosas y aceite volátil; de 90° para las resinas puras y las sustancias que contienen muchos principios grasos poco solubles.

El objeto de estas preparaciones es obtener soluciones concentradas de los principios activos de las sustancias que se emplean, y conservarlos sin alteracion por mucho tiempo.

Estas condiciones se satisfacen, segun las experiencias do Personne y otros prácticos distinguidos, empleando el alcohol de los grados indicados, y las sustancias en la proporcion de una parte para cinco del excipiente, en casi todas las tinturas monoiámicas.

Las tinturas alcohólicas se preparan por simple solucion, por maceracion, por lixiviacion, por digestion y aun por decoccion. Se recurre á la solucion, cuando las sustancias

son enteramente solubles: la operacion se hace en frio ó con la intervencion del calórico. Para hacerla en frio, basta dividir en un mortero la sustancia que se ha de emplear, ponerla en un frasco con el alcohol, y agitar de tiempo en tiempo, hasta que se disuelva; pero si ha de emplearse el calórico, se ponen las sustancias con el alcohol en un matraz, cuya boca se cubre con vejiga, que se agujera con un alfiler; se calienta y se agita para renovar las superficies. Cuando se opera con grandes cantidades de sustancias, se puede hacer en un alambique para recoger el alcohol que se evapora. Si las materias no son enteramente solubles, que es lo más frecuente, se hace uso de la maceracion ó de la lixiviacion. Está probado, por experiencias comparativas, que la lixiviacion produce tinturas más concentradas que la maceracion; pero aquí se ha dado la preferencia á ésta en la preparacion de las tinturas alcohólicas, por evitar los inconvenientes que pueden originarse de que la lixiviacion no se ejecute con los cuidados minuciosos que exige, y resulten tinturas de concentracion variable. La digestion es poco usada, y aun lo es ménos la decoccion.

Cuando se someten al mismo tiempo muchas sustancias á la accion disolvente del alcohol, es preferible ponerlas en contacto con él sucesivamente y segun el órden de su menor solubilidad; sin esto, las materias más solubles saturarán el alcohol y quedará ménos apto para disolver las demas.

Las tinturas alcohólicas son de fácil conservacion; pero es necesario evitar la evaporacion del alcohol, tapando las vasijas que las contienen con buenos tapones de corcho, los cuales deben renovarse siempre que se advierta que han perdido su elasticidad.

U. M. Las tinturas tienen la ventaja de reunir muchos principios activos bajo un pequeño volúmen: se emplean ya al interior, ya al exterior. Al interior, generalmente hablando, se prescriben á la D. de 1 á 10 gr. ó por gotas, cuando la sustancia es tóxica, como los narcóticos, los tetánicos, etc. Se administran en un vehículo apropiado. Al exterior entran en la preparacion de algunos linimentos, inyecciones, colutorios, etc.

TINTURA DE ACÍBAR. Teinture d'aloès, Franc.; Tincture of aloes, Ing.; *Tinctura de Aloe.*

Acíbar del Cabo	100
Alcohol á 60°	500

Hágase macerar el acíbar en el alcohol por ocho dias, agitando una que otra vez, y filtrese.

De la misma manera se prepara la *Tintura de Catecú.*

TINTURA DE BENJUÍ. Teinture de benjoin, Franc.; Tincture of benzoin, Ing.; *Tinctura de Benzoïno.*

Benjuí en polvo	100
Alcohol á 80°	500

Macérese por diez dias, agitando de tiempo en tiempo, y filtrese.

Se preparan de la misma manera las *Tinturas de Bálsamo de Tolú, de las gomo-resinas Euforbio, Asafétido, Mirra, resina de Guayacan, y todas las de bálsamos, trementinas, gomo-resinas y resinas.*

TINTURA DE CANELA. Teinture de cannelle, Franc.; Tincture of cinnamon, Ing.; *Tinctura de Cinnamomo.*

Canela en polvo medio fino	100
Alcohol á 80°	500

Hágase macerar la canela en el alcohol por diez dias, cuélese con expresion, y filtrese el producto.

Se procederá lo mismo en la preparacion de las *Tinturas de Cabalonga, Claro de especia, corteza de Drimis, frutos llamados semillas de Bálsamo de Guatemala, de Cardamomo, de Cubeba; hojas de Eucalipto, de Mático, de Ruda, de Sabina; Macias; Nuez moscada, nuez vómica; raíz de Contrayerba, de Eléboro blanco, de Eléboro negro, de Jengibre, de Peritre y de Serpentaria.*

TINTURA DE CASTÓREO. Teinture de castoréum, Franc.; Tincture of castor, Ing.; *Tinctura de Castoreo.*

Castóreo en polvo grueso	100
Alcohol á 80°	1000

Hágase macerar el castóreo en el alcohol por diez dias, cuélese con expresion, y filtrese la tintura.

De la misma manera se prepararán las *Tinturas de Almizcle, Ambar gris, Azafran, Cantáridas* y *Vainilla.*

TINTURA DE CORTEZA DE NARANJAS COMPUESTA. Tintura de quina compuesta, corroborante de With; *Tinctura de cortice Aurantiorum composita ex With.*

Corteza fresca de naranjas amargas.	120
Corteza de quina	60
Raíz de genciana	30
Alcohol á 60°	1000

Se cortan en menudos pedazos las cortezas de naranja, se machacan las otras sustancias, se hace macerar todo en el alcohol por ocho dias, se cuela con expresion, y se filtra la tintura.

U. M. Como estimulante y tónica. D. 10 á 20 gram. en un vehículo á propósito.

TINTURA DE EXTRACTO DE OPIO. Tintura tebaica; Teinture d'extrait d'opium, thébaique, Franc.; *Tinctura cum extracto Opii.*

Extracto de opio	8
Alcohol á 60°	100

Hágase disolver por maceracion suficientemente prolongada, y filtrese.

Un gram. de tintura contiene 8 centígr. de extracto de opio.

TINTURA DE LACTUCARIO OPIADA. Teinture de lactucarium opiacée, Fr.; *Tinctura cum extracto Lactucarii et Opii.*

Extracto hidralcohólico de lactucario	2 gram.
Extracto acuoso de opio	1 „
Alcohol á 56°	80 „

Dilúyanse los extractos con el alcohol, en

un mortero de porcelana, y déjese en maceracion la mezcla por 8 dias; filtrese, lávese el filtro con la suficiente cantidad de alcohol á 56° para completar 80 gramos de tintura.

U. Para hacer el jarabe de lactucario.

TINTURA DE QUINA. Teinture de quinquina calisaya, Franc.; Tincture of cinchona, Ing.; *Tinctura Cinchonæ calisayæ.*

Quina calisaya en polvo grueso	100
Alcohol á 60°	500

Hágase macerar la quina en el alcohol por diez dias, cuélese exprimiendo fuertemente, y filtrese la tintura.

Del mismo método se usará en la preparacion de las *Tinturas de Agallas de Levante, bulbos de Cólchico, de Escila; cortezas de Naranja amarga; flores y hojas de Árnica, de Lúpulo, de Manzanilla; frutos de Cebadilla, de Coloquíntida, de Chile: hojas de Acónito, de Ajenjo, de Beleño, de Belladona, de Cicuta, de Coca del Perú, de Digital, de Estramonio, de Hidrocotila asiática, de Jaborandi, de Sen, de Tabaco; leño de Cuasia, de Guayacan; raíz de Cainca, de Colombo, de Crameria, de Genciana, de Guaco, de Ipecacuana, de Jalapa, de Lirio de Florencia, de Polígala de Virginia, de Tripa de Júdas, de Valeriana; de semilla de Mostaza con las semillas enteras, de tallos de Ruibarbo.*

TINTURA DE RAÍZ DE JALAPA COMPUESTA. Agua de la vida de Alemania; Teinture de Jalap composée, Eau-de-vie allemande, Franc.; *Tinctura de radice Jalapæ composita.*

Raíz de Jalapa en polvo grueso	40
„ „ turbit „ „ „	5
Escamonea de Alepo	10
Alcohol á 60°	480

Macérense las sustancias en el alcohol por diez dias, y filtrese la tintura.

U. M. Como purgante drástico. D. 10 á 30 gram.

TINTURA DE SEMILLA DE CÓLCHICO. Teinture de sémences de colchique, Fr.; Tincture of colchicum seeds, Ing.; *Tinctura de seminibus Colchici.*

Semillas de cólchico en polvo grueso	100
Alcohol á 60°	1000

Háganse macerar las semillas en el alcohol por diez dias, cuélese con expresion, y filtrese la tintura.

TINTURA DE YODO. Teinture d'iode, Franc.; Tincture of iodine, Ing.; *Tinctura Iodi.*

Yodo	10
Alcohol á 90°	120

Disuélvase y filtrese. Debe prepararse poca cantidad porque se altera con el tiempo.

TINTURAS ETÉREAS. Eterolados; Teintures éthérées, Franc.; Ethereal tinctures, Ing.; *Tincturæ æthereæ.*

Estas preparaciones tienen por excipiente el éter sulfúrico casi siempre alcoholizado. Se obtienen por simple solucion, si la base es enteramente soluble en el éter; por

maceracion, si es en su mayor parte soluble, y por lixiviacion todas las otras, en un aparato de desalojamiento.

El vehículo etéreo debe ser una mezcla de 712 partes de éter puro y 288 de alcohol á 90°, que debe marcar en el densímetro 0,76 (56° Bmé).

El aparato más cómodo para preparar las tinturas etéreas por lixiviacion, consiste en una alargadera de vidrio con tapon esmerilado, llave y una boquilla lateral cerca del cuello; su pico entra á frotamiento en la boca de un frasco que sirve de recipiente, el cual tiene tambien una boquilla que se comunica con la de la alargadera por medio de un tubo; tapando flojamente con algodon la abertura del pico por donde debe escurrir la tintura, échase en la alargadera el polvo de la sustancia que se ha de lixiviar, pónese encima de éste una rodela de lanilla, viértese sobre ella la cantidad suficiente de éter para mojar bien el polvo en todas sus partes, y ajústase á la alargadera su tapon. Despues de doce horas de maceracion añádese el resto del éter prescrito y ábrase la llave. Cuando éste acaba de escurrir, desalójase por medio del agua la tintura etérea retenida por el polvo.

TINTURA ETÉREA DE ASAFÉTIDA. Teinture éthérée d'asefœtide, Franc.; *Tinctura ætherea Asáfœtidæ.*

Gomo-resina asafétida	100
Éter alcoholizado de 0,76	500

Hágase macerar la asafétida en el éter, en un frasco tapado con un buen corcho, por diez dias, agitando varias veces; filtrese la tintura en un embudo cubierto y consérvese en vasijas bien tapadas.

De la misma manera se preparan las *Tinturas etéreas de otras gomo-resinas y las de las resinas.*

TINTURA ETÉREA DE CASTÓREO. Teinture éthérée de castoréum, Franc.; *Tinctura ætherea de Castoreo.*

Castóreo en polvo grueso	10
Éter alcoholizado á 0,76	100

Se operará como en la anterior.

Así se prepararán tambien las *Tinturas etéreas de Ámbar gris y de Almizcle.*

TINTURA ETÉREA DE DIGITAL. Teinture éthérée de digitale, Franc.; *Tinctura ætherea de foliis Digitalis.*

Polvo medio fino de digital	100
Éter sulfúrico alcoholizado á 0,76	500

Se prepara en el aparato de desalojamiento ya descrito. Del mismo modo se preparan las *Tinturas etéreas de hojas de Beleño, de Belladona y de Cicuta, de raíz de Valeriana* y otras análogas.

TISANAS. Tisanes, Franc.; Ptisans, Ing.; *Ptisanæ.*

Las tisanas son medicamentos magistrales líquidos, compuestos de agua, en la cual se han hecho disolver algunos principios medicamentosos, pero en pequeña cantidad, para que puedan ser tomados por los enfer-

mos sin mucha repugnancia como bebida habitual. Para hacerlas aun ménos desagradables, se les añado azúcar, miel, algun jarabe medicinal ó el orozúz.

Se preparan tisanas con las raíces, las cortezas, las hojas, las flores, los frutos y las semillas de las plantas; algunas veces tambien con materias animales y minerales.

A las sustancias que han de servir para preparar las tisanas, deben separárseles los cuerpos extraños que tengan adheridos ó mezclados y lavarlas. Excepto las flores, las otras partes de los vegetales deben dividirse bien, para que presenten mayor superficie á la accion del agua, que no debe ser salobre.

Las tisanas se preparan por simple solucion, por maceracion, por infusion, por digestion ó por decoccion con el agua.

El conocimiento de la naturaleza de las sustancias que hayan de emplearse en la preparacion de esta clase de medicamentos, guiarán al médico y al farmacéutico en la eleccion del modo operatorio; mas creemos les será cómodo y útil consultar la tabla siguiente.

1º Se usa de la solucion para las sustancias siguientes:

Ácidos minerales.	Jugos concretos.
„ vegetales.	Maná.
Gomas.	Materias salinas.

2º Se tratan por maceracion:

Raíz de altea, para uso interno; por decoccion para lavativas ó lavatorios.	Raíz de Consuelda, pª uso interno; por decoccion para lavativas ó lavatorios.

3º Por infusion:

Flores de amapola.	Hojas secas de fumarª
„ de árnica.	„ „ de hiedra.
„ de azafran.	„ „ de hisopo.
„ do borraja.	„ „ de jaborandi
„ de centaura.	„ „ de mático.
„ de lúpulo.	„ „ de naranjo.
„ de manzanilla	„ „ do ruda.
„ de naranjo.	„ „ de sabina.
„ de rosa.	„ „ do salvia
„ de sañco.	„ „ de saponaria
„ de tilia.	„ „ de son.
„ de violeta.	„ „ de tabaco.
Hojas fresª de berros.	„ „ de té.
„ „ de coclearia.	„ „ de yerbabuena.
„ „ de lepidio.	
„ secas de ajenjo.	„ „ do yerbamora y en general todas las aromáticas.
„ „ de artemisa.	
„ „ de beleño.	
„ „ de belladª	Raíz de angélica.
„ „ de boldo.	„ de bardana.
„ „ de borraja.	„ de bistorta.
„ „ de cicuta.	„ de crameria.
„ „ de digital.	„ de espárrago.
„ „ de estramº	„ de ipecacuana, como vomitivo.
„ „ de eucalipto	

4º Por infusion ó por maceracion.

Raíz de colombo.	Semillas de membrillo.
„ de genciana.	„ de zaragatona.
Semillas de lino.	

5º Por digestion ó por infusion.

Bálsamo de Benjuí.	Frutos de cardamomo
„ del Perú.	„ de cubebas.
„ de Tolú.	„ do enedo.
Cortezas de canela.	„ de hinojo.
„ de limones.	„ de tamarindo.
„ de naranjas.	Raíces aperitivas.
„ de quina, como tónico; por decoccion como febrífugo.	Raiz do orozúz.
	„ de saponaria.
	„ de sasafrás.
	„ de serpentaria.
„ de simaruba.	„ de zarzaparrilla
Frutos de anís verde.	Tallos de ruibarbo.
„ „ „ estrellº	

6º Por decoccion:

Arroz.	Grama.
Café crudo.	Guayacan.
Cainca.	Helecho macho.
Cebada.	Higos secos.
Corteza do encina.	Jalapa [raíz].
„ de granada.	Líquen, como emoliente béquico; por infusion ó maceracion, como tónico amargo.
„ de raíz de granº	
Cuernecillo de centº tambien por infsonº.	
Dátiles.	
Féculas.	Pasas.
Flor de Noche Buena	Sustancias animales.

Las proporciones que se pueden emplear ordinariamente en la preparacion de las tisanas, son las siguientes: para las raíces, muchas de las hojas y las cortezas; sustancia 20, agua 1000: para las flores poco activas y poco olorosas; sustancia 10, agua 1000: para las flores muy activas y muy olorosas; sustancia 5, agua 1000: para los frutos de las umbelíferas; sustancia 10, agua 1000: para las sustancias muy activas y venenosas y algunas de las que se han de tratar por simple solucion, al médico toca indicar las proporciones.

Siendo poco usadas entre nosotros la mayor parte de estas bebidas, nos hemos limitado á indicar el modo general de prepararlas y á poner sólo las fórmulas de las de más uso. Del mismo modo, con las sustancias inscritas en la tabla ú otras de igual naturaleza, se pueden preparar infusiones y cocimientos para otros usos, como se ha dicho, aumentando un poco las cantidades de sustancias cuando aquellas preparaciones hayan de servir para lavatorios ó pociones.

U. M. El número de tisanas es tan variable como el de medicaciones en que se emplean: las hay narcóticas, diuréticas, astringentes, estimulantes, emenagogas, antiflogísticas, etc., cuya accion es relativa á la de la sustancia que ha servido para hacer la tisana; se administran por medios pozuelos, pozuelos ó vasos. Se toman frias, tibias ó calientes; frias, así como el hielo, se emplean contra las hemorragias, en algunos casos de vómitos, etc.; tibias, obran eficazmente en muchas enfermedades febriles y no febriles; calientes, son ventajosas para hacer desaparecer un enfriamiento súbito, volver la traspiracion que se ha suprimido, hacer salir una erupcion que ha desaparecido cuando

no era su tiempo, determinar y favorecer la diaforésis.

TISANA DE CEBADA. Cocimiento de cebada; Tisane d'orge, Franc.; *Ptisana hordeacea.*

Cebada perlada, lavada con agua fria. 20

Póngase á hervir en la cantidad suficiente de agua hasta que reviente bien el grano y el líquido se reduzca á un litro: cuélese despues por una lanilla.

Del mismo modo se preparará la *Tisana de arroz.*

TISANA DE GOMA ARÁBIGA. Solucion de goma arábiga; Tisane de gomme, Franc.; *Ptisana cum Gummi arabico.*

Goma arábiga, limpia y quebrantada	20
Agua fria	1000

Hágase disolver y cuélese.

TISANA DE GRAMA. Cocimiento de grama; Tisane de chiendent, Franc.; *Ptisana de radice Tritici repentis.*

Raíz de grama	20

Córtese menudamente la grama, machúquese, hágase hervir media hora con la cantidad de agua suficiente, para obtener 1000 gram. de tisana.

TISANA DE LINAZA. Infusion de linaza; Tisane de graine de lin, Franc.; *Ptisana de seminibus Lini.*

Linaza limpia	10
Agua hirviendo	1000

Infúndase por media hora y cuélese.

TISANA DE TAMARINDOS. Infusion de tamarindos; Tisane de tamarins, Franc.; *Ptisana de fructibus Tamarindi.*

Tamarindos sin cáscara	30
Agua hirviendo	1000

Infúndase por una hora en vasija de loza y cuélese.

TISANA DE ZARZAPARRILLA. Tisane de salseparcille, Franc.; *Ptisana de radicibus Sarsaparillæ.*

Raíz de zarzaparrilla, machacada	60
Agua hirviendo	c. b.

Hágase digerir en un lugar caliente por dos horas y cuélese para obtener un litro de tisana.

TISANA DE ZITTMANN. Cocimiento de Zittmann, Cocimiento de zarzaparrilla aluminoso; Tisane de Zittmann, Fran.; Zittmann's decoction, Ing.; *Ptisana ex Zittmann.*

Raíz de zarzaparrilla machacada	375 gram.
Agua	16000 „

Déjese en maceracion la zarza por 24 horas, y añádase en una muñequilla:

Polvo de alumbre	15 gram.
„ de goma quino	5 „
Protocloruro de mercurio	15 „
Bisulfuro de mercurio	4 „

Hágase hervir hasta reducir á la mitad el líquido é infúndanse por media hora las sustancias siguientes:

Sen	90 gram.
Orozúz	45 „
Anís	15 „
Hinojo	15 „

Cuélese, distribúyase en ocho botellas y rótulese *Cocimiento fuerte.*

Al resíduo de la operacion anterior, añádase:

Zarzaparrilla machacada	190 gram.
Agua	16000 „

Hágase hervir hasta reducir el líquido á la mitad, é infúndase en él por un cuarto de hora lo siguiente:

Canela	12 gram.
Cáscaras de limon	12 „
Cardamomo menor	12 „
Orozúz	12 „

Cuélese, distribúyase en ocho botellas y rotúlese *Cocimiento suave.*

U. M. Para tratar la sífilis constitucional rebelde á otros medicamentos.

TUÉTANO Ó MÉDULA DE BUEY. Moëlle de bœuf, Franc.; Marrow, Ing.; *Medulla bovina.*

Sustancia contenida en la cavidad de los huesos largos del buey, *Bos taurus*, Lin.

C. FISIC. y Q. Pura es amarillenta, de consistencia sólida, más fusible que el sebo, de olor y sabor particulares no desagradables. Segun Carl Eylerh, es compuesta de tres ácidos: medúlico, palmítico y claídico, unidos á la glicerina.

PREP. La misma que la de la manteca; la hace el farmacéutico cuando la necesita, y por esto se puede decir que está exenta de adulteraciones.

U. El tuétano se emplea en la preparacion del bálsamo nerval, de otras pomadas, y para hacer el jabon animal.

TUÉTANO PREPARADO. Médula preparada; *Pomatum cum Medullá bovinâ.*

Tuétano de buey purificado	120
Pomada rosada	380
Agua rosada	120

Se hacen fundir á un calor moderado el tuétano y la pomada, se agita la mezcla de cuando en cuando, y luego que comience á concretarse, se le incorpora en partes y por agitacion el agua rosada.

U. Como cosmético para el pelo.

U. V. Lo usan vulgarmente en fricciones en la espalda de los éticos.

UNCION FUERTE. *Unguentum cum Cantharidibus.*

Ungüento de altea	200
„ nervino	100
Polvo fino de cantáridas	25
„ „ „ pimienta	25
„ „ „ enforbio	12

Mézclense.

U. Empleada por los veterinarios como vexicante.

UNGÜENTOS. Onguents, Franc.; Ointments, Ing.; *Unguenta.*

Medicamentos de consistencia blanda,

compuestos de sustancias grasas y resinosas, y de polvos de materias minerales ú orgánicas, de aceites volátiles, etc. Se usan exteriormente.

Difieren de los ceratos y pomadas por su excipiente resinoso, y de los emplastos resinosos por su consistencia.

Las reglas que deben seguirse en su preparacion son las siguientes:

1ª Hacer fundir las sustancias resinosas y grasas, comenzando por las ménos fusibles.

2ª Los extractos serán disueltos en la menor cantidad de agua posible; las gomo-resinas en alcohol débil y evaporadas en consistencia de extracto.

3ª Los polvos deberán ser muy sutiles y se harán caer en la masa ungüentaria casi fria, por medio de un tamiz grueso; los aceites volátiles se mezclarán al fin.

Conviene advertir que la consistencia de estas preparaciones debe variar con la diversa temperatura de las diferentes localidades de la República y con la calidad de la cera, de las grasas y resinas que entran en su composicion.

UNGÜENTO AMARILLO. Basilicon ó real, de palo, tetrafármaco; Onguent basilicum, Franc.; *Unguentum pallidum seu basilicum.*

Cera amarilla de Campeche	500
Sebo de carnero	500
Colofonia	1000
Aceite de ajonjolí	800

Háganse fundir las sustancias sólidas á un calor moderado y cuélense por un cedazo.

Mezclando á 30 gram. de este ungüento igual cantidad del de estoraque, se tiene el *Digestivo simple*, y añadiendo á 30 gram. de éste 5 gram. de trementina comun, se tendrá el *Digestivo compuesto.*

U. M. Estos últimos se emplean para curar los vejigatorios y hacerlos supurar.

UNGÜENTO BLANCO SIMPLE. Pomada de Rhazis, de carbonato de plomo; Pommade de carbonate de plomb, Franc.; *Pomatum cerussatum.*

Carbº de plomo puro, en polvo fino	100
Manteca de cerdo lavada	500

Mézclense.

Añadiendo á esta cantidad 12 de alcanfor, se tiene el *Ungüento blanco alcanforado.*

Seria conveniente no preparar esta pomada sino en el momento de necesitarla, porque se curancia pronto.

U. M. Como secante.

UNGÜENTO BRUNO. *Unguentum fuscum.*

Bióxido de mercurio	20
Alumbre calcinado	10
Ungüento basilicon	150

Mézclense.

U. M. Como detersivo y en los chancros fagedénicos.

UNGÜENTO CONTRA ESCABIA. Ungüento contra la sarna, contra herpes, de soliman, Pomada de carbonato de plomo compuesta, de Alderete; *Pomatum ad scabiem ex Alderete.*

Cera blanca	120
Trementina comun	250
Manteca de cerdo	1000
Carbonato de plomo puro	380
Jugo de limon	250
Bicloruro de mercurio	15
Alumbre calcinado	15
Yemas de huevos	6

Se funden la cera, la trementina y la manteca á un suave calor, se les mezclan bien el carbonato de plomo y el alumbre en polvo muy fino, se agita de tiempo en tiempo la mezcla hasta que se enfrie; entónces se agregarán las yemas de huevo, despues el bicloruro disuelto en el jugo de limon, agitando con una espátula de madera para incorporarlo todo.

U. M. Como parasiticida y antidartroso.

UNGÜENTO DE ALTEA. Ungüento de Zacarías; Onguent d'althæa, Franc.; *Unguentum Althææ.*

Cera amarilla de Campeche	500
Colofonia	500
Aceite de alholvas	900

Fúndanse á calor suave la cera y la colofonia, agréguese el aceite y cuélese.

UNGÜENTO DE ARCEO. Bálsamo de Arceo, de gummi elemi; Onguent d'Arcœus, Franc.; *Unguentum ex Arceo.*

Copal blanco	300
Trementina comun	300
Sebo	400
Manteca de cerdo	200

Háganse fundir á un calor moderado las resinas y las grasas y cuélense por un cedazo.

U. M. Como detersivo y excitante.

UNGÜENTO DE ESTORAQUE. Onguent de Styrax, Franc.; *Unguentum cum Styrace.*

Colofonia limpia	360
Copal blanco	200
Cera amarilla de Castilla	200
Liquidámbar	200
Manteca de cerdo	300

Se hacen fundir las resinas y las materias grasas á la temperatura necesaria, se agrega el liquidámbar y se cuela por un cedazo.

U. M. Como estimulante y supurativo.

UNGÜENTO DE ISIS, verde, digestivo verde; *Unguentum cum Acetate cuprico.*

Cera amarilla de Campeche	750
Colofonia	1000
Trementina comun	250
Manteca de cerdo	1000
Cardenillo porfirizado	80
Alumbre calcinado y porfirizado	80

Se hacen fundir á la temperatura necesaria las resinas y las materias grasas, se cuelan por un cedazo, y cuando se hayan enfriado un poco, se les mezclan bien las sales.

U. M. Como detersivo.

UNGÜENTO DE JABON. *Unguentum Saponis.*

Polvo fino de cicuta	36
„ „ de jabon	60
Ungüento doble de mercurio	30
Manteca de cerdo	1000

Fúndase á un calor suave la manteca, apártese del fuego, y cuando comience á concretarse agrégnense el ungüento y los polvos, agitando la mezcla de cuando en cuando hasta que se enfrie.

U. M. Como resolutivo.

UNGÜENTO DE MERCURIO DOBLE. Ungüento napolitano, Pomada mercurial doble; Pommade mercuriel, Onguent mercuriel double, Franc.; Mercurial or blue ointment, Ing.; *Unguentum hydrargyri.*

Azogue	500
Liquidámbar	40
Cera blanca	60
Manteca de cerdo	400

Se hacen fundir la cera y la manteca, se ponen luego 100 gram. de esta mezcla, el liquidámbar y el mercurio en un mortero de mármol, y se agitan con una mano de madera hasta que frotada una pequeña parte de pomada entre dos pedazos de papel gris, no se vean con una lente los glóbulos del metal: entónces se añade é incorpora bien la otra parte de la mezcla grasosa. Este ungüento debe tener un peso específico de 1,68, y hundirse en una mezcla fria de cuatro partes de ácido sulfúrico de 66° y una de agua (Soubeiran). Se puede calcular el mercurio separando el excipiente grasoso por el éter ó la benzina y pesando el metal.

Mezclando á 100 gram. de este ungüento 300 gram de manteca de cerdo, se obtiene el *Ungüento gris ó del soldado.*

U. M. Como resolutivo, antisifilítico y parasiticida.

UNGÜENTO DE OSORIO. *Unguentum ex Osorio.*

Sebo	500
Manteca de cerdo	1000
Liquidámbar colado	120
Aceite volátil de alhucema	25

Se funden las grasas á un leve calor, se añade el liquidámbar, y estando ya medio fria la pomada, se le mezcla bien el aceite volátil.

U. M. Como estimulante.

UNGÜENTO DE TODOS SEBOS, de sebos; *Unguentum Seborum.*

Sebo de carnero	125
Emplasto simple	15
Manteca de puerco	500

Hágase fundir á un fuego suave el emplasto, despues el sebo y luego la manteca. Agítese varias veces la mezcla hasta que se enfrie.

UNGÜENTO DEL CORAZON. Pomada de sándalo alcanforada; *Pomatum cordiale.*

Polvo fino de sándalo rojo	30
„ aromático rosado	12
„ de alcanfor	4
Manteca de cerdo	500

Mézclense.

UNGÜENTO DE LA CONDESA. Pomada astringente de Fernel, virginal, de agallas compuesta; *Unguentum Comitissæ.*

Polvo fino de agallas de Levante	30
„ „ de conos de ciprés	30
„ „ de cáscaras de granada	30
„ „ de arrayan	30
Manteca de cerdo	600

Se funde la manteca á un calor suave en vasija que no sea de fierro, se añaden los polvos, se agita la mezcla con alguna frecuencia hasta que se enfrie y queden bien incorporados aquellos.

U. M. Como astringente.

UNGÜENTO ENCARNATIVO. Ungüento de minio, mezclilla, Pomada de óxido rojo de plomo; *Unguentum cum Oxydo plumbico rubro.*

Óxido rojo de plomo porfirizado	60
Manteca de cerdo	500

Mézclense.

U. M. Como resolutivo y secativo.

UNGÜENTO NERVINO. *Unguentum nervinum.*

Hojas frescas de romero	250
„ „ de laurel	250
Manteca de cerdo	875
Sebo	386
Cera amarilla de Castilla	98
Aceite de ladrillo	15
„ volátil de romero	15
„ „ de enebro	15

Se machacan las hojas y se hacen cocer con la manteca y el sebo hasta disipar su agua de vegetacion, se agrega la cera fundida, se cuela exprimiendo fuertemente, y estando ya medio fria la pomada se le mezclan los aceites.

U. M. Como estimulante.

UNGÜENTO SANTO. Pomada con óxido de zinc y cardenillo; *Unguentum cum Oxydo zincico et Subacetate cuprico.*

Tucia preparada	30
Cardenillo	8
Manteca rosada, ó de cerdo lavada	500

Se porfirizan la tucia y el cardenillo y se mezclan bien con la manteca.

U. M. Como secante.

VINAGRE. Vinaigre, Franc.; Vinegar, Ing.; *Acetum.*

Es el producto que resulta de la fermentacion acética de los licores alcohólicos. Compónese esencialmente de ácido acético y agua.

En el continente europeo se distinguen varias especies de vinagre, segun su procedencia: 1º *De vino*, preparado con el blanco ó el rojo, que además del ácido acético, contiene, excepto el alcohol, todos los elemen-

tos del vino: tartratos de potasa y de cal, sulfato y cloruro de potasio, materias colorantes, ácido succínico, pequeñas cantidades de aldeida y de ciertos éteres que le comunican el olor agradable que le caracteriza. 2º *El vinagre de aguardiente ó aleman*, que en general sólo es una mezcla de ácido acético, de agua y de un poco de éter acético. 3º *El de frutos*, preparado con la sidra de peras ó de manzanas, que tiene á más del ácido acético el málico. 4º *El de cerveza*, que preparan con el mosto de ella, sin el lúpulo, en cuya composicion se encuentran el ácido acético, dextrina, sustancias azeadas y fosfatadas.

Varios son los métodos empleados en la industria para acidificar ó convertir en vinagre el alcohol; pero los racionales, fundados en los principios de la ciencia, son el aleman y el de Pasteur.

El método aleman, que llaman abreviado, consiste en mezclar á un aguardiente que marque 22 ó 25°, cerca de $^1/_{1000}$ de alguna materia fermentescible como el zumo de papas, el de remolachas, el mosto fermentado de cebada ó de centeno, miel y aun vinagre ordinario. Hácese pasar esta mezcla lentamente, pero de una manera continua, por medio de pequeñas cuerdas, en un tonel lleno de virutas de madera de haya mojadas en vinagre fuerte. Este tonel tiene hácia el fondo pequeños agujeros, y en la tapa dos tubos para mantener en el interior una corriente de aire no interrumpida; por uno de los tubos se introduce el líquido, el cual derramándose uniformemente sobre las virutas, presenta al aire una gran superficie, absorbe el oxígeno con tal rapidez que la temperatura se eleva á +30°, la mitad del líquido se trasforma en vinagre, y basta entónces vaciarlo en un nuevo tonel para que se opere enteramente la acetificacion, que se termina en algunas horas.

Pasteur, cerciorado por medio de sus experimentos de que la formacion del vinagre á expensas del alcohol es un fenómeno de trasformacion fisiológica, y no una simple oxidacion química como lo consideraba el sabio químico aleman Liebig, describió en 1862 un método de fabricar el vinagre por medio del *Mycoderma aceti*, que es el siguiente:

Sobre un líquido compuesto de agua, con 2 % de alcohol, 1 % de vinagre y algunas diezmilésimas de fosfatos de cal, de potasa, de magnesia y de amoniaco, contenido en una cuba poco profunda, provista de algunos agujeros en la tapa para el movimiento del aire, se siembra el hongo dicho, nombrado tambien *flor de vinagre*, por medio de una varilla mojada con el líquido de una cuba en fermentacion. La pequeña planta se desarrolla y cubre muy pronto la superficie del líquido, sin dejar el más pequeño vacío, á la vez que el alcohol se acetifica. Cuando la operacion marcha bien, que la mitad del alcohol empleado se ha convertido en vinagre, se añade alcohol solo ó mezclado con cerveza ó vino, por medio de tubos de gutta-percha fijados al fondo de la cuba, y agrupados lateralmente para no remover la tapa de ésta, ni romper el velo que forma el micoderma en la superficie del líquido. Luego que la cuba haya recibido suficiente alcohol para que el vinagre adquiera el grado comercial necesario, y que haya terminado completamente la acidificacion del alcohol, se sustrae el vinagre.

Este método es actualmente el más racional. Presenta sobre los anteriores ventajas considerables: se aplica á todos los líquidos alcohólicos; exige menor espacio para la instalacion de los aparatos; la fabricacion dura poco tiempo relativamente; los infusorios, tan perjudiciales para la conservacion del vinagre, no tienen el tiempo suficiente para desarrollarse, y las moscas, *Musca celleris*, no pueden introducirse en los aparatos, por estar cerrados.

En México, para obtener el vinagre, generalmente se hacen mezclas de varias sustancias sacarinas ó alcohólicas, tales como desechos de azúcar, de pulque, cerveza agria, espumas de jarabes, etc., que se dejan fermentar por tiempo indefinido y sin ningun cuidado hasta que saben á vinagre; de lo que resultan productos con cantidades tan exiguas de ácido acético, que aun con el concurso del ácido málico que siempre contienen, apénas llegan á saturar 1½ % de carbonato de sosa.

La mayor parte de los farmacologistas prescriben como oficinal el vinagre de vino. Nosotros no podemos acatar esta prescripcion, porque tal vinagre no se encuentra en nuestro comercio; tampoco debemos declarar oficinal el que se fabrica en el país, por lo vicioso de su preparacion. Nos parece más cuerdo emplear el ácido acético diluido con agua, que puede obtenerse á un grado constante. Así tendrémos los oxeolados y demas preparaciones que llevan vinagre siempre iguales, y sin mengua de sus propiedades terapéuticas.

Las razones que preceden motivan bastante la supresion que hacemos de la preparacion conocida con el nombre de *Vinagre destilado*, y ellas tambien nos excusan de tratar de las falsificaciones de los vinagres.

VINAGRES MEDICINALES. Oxeolados, Acetolados; Vinaigres medicinaux, Franc.; Medicated Vinegars, Ing.; *Aceta medicata*.

Llámanse así las soluciones de principios medicamentosos en el vinagre.

El vinagre que se prescribe generalmente para estas preparaciones es el de vino, que contiene el ácido acético formado á expensas del alcohol por la fermentacion acética, el agua y los demas elementos del vino. Esta y el ácido acético forman un vehículo propio para disolver casi los mismos principios que el vino, y con más facilidad que éste los alcaloídos.

Hemos indicado, al tratar del vinagre, los inconvenientes de su empleo en la preparacion de los acetolados. Creemos que el ácí-

do acético diluido, de una densidad de 1.022 (ó 3° Bmé), que prescribimos en las fórmulas de éstos, uniformando su composicion y haciéndolos ménos alterables, puedo asegurar mejor su accion terapéutica, evitando á la voz á los farmacéuticos el embarazo de tener que elegir entre los vinagres del país, sumamente débiles, de composicion muy variable, y los extranjeros, casi lo mismo, y además muy caros.

Prepáranse estos medicamentos de la misma manera que los vinos medicinales, observando las mismas precauciones.

VINAGRE ALCANFORADO. Vinaigre camphré, Franc.; *Acetum camphoratum.*

Alcanfor	10
Acido acético cristalizable	10
„ „ (á 3° Bmé.)	100

Pulverícese el alcanfor en un mortero de porcelana por medio de un poco del ácido cristalizable, agrégueso el resto de ésto y el diluido; échese el todo en un frasco, déjese en contacto por algunos dias, agítese con alguna frecuencia, y cuando se haya disuelto el alcanfor filtrese la solucion.

VINAGRE ANTISÉPTICO. Vinagre de los cuatro ladrones; Vinaigre antiséptique, de quatre voleurs, Franc.; *Acetum antisepticum.*

Ajenjo	40
Menta piperita	40
Romero	40
Ruda	40
Salvia	40
Alhucema	40
Cálamo aromático	5
Canela	5
Clavo de especia	5
Nuez moscada	5
Ajo	5
Alcanfor	10
Ácido acético cristalizable	40
Ácido acético á 3° Bmé.	2500

Se hacen macerar en el ácido diluido por diez dias, las sustancias convenientemente divididas, agitando varias veces; se cuela con expresion, se añade el alcanfor disuelto en el ácido acético cristalizable, y despues de 24 horas se filtra.

U. M. Como estimulante y antiespasmódico, en fricciones ó en inhalaciones.

VINAGRE ESCILÍTICO. Vinaigre scillitique, Franc.; Vinegar of squill, Ing.; *Acetum scillíticum.*

Escamas de escila en polvo grueso.	100
Acido acético (á 3° Bmé.)	1200

Hágase macerar la escila en el ácido por ocho dias agitando varias veces, cuélese, exprímase y filtrese el producto.

De la misma manera se prepara el *vinagre de bulbos de cólchico.*

VINAGRE ROSADO. Vinaigre rosat, Fr.; *Acetum rosatum.*

Pétalos secos de rosa	100
Acido acético (á 3° Bmé.)	1200

Hágase macerar los pétalos en el ácido por diez dias, agitando con frecuencia. Cuélese con expresion y filtrese.

VINO. Vin, Franc.; Wine, Ing.; *Vinum.*

En el sentido más extricto, es el líquido alcohólico, no destilado, obtenido por la fermentacion espontánea del zumo de la uva. En una acepcion más general, llámase vino todo líquido alcohólico que se obtiene por fermentacion de un zumo de fruto.

El vino de uva es el que siempre se ha preferido para la preparacion de los vinos medicinales, y solo de éste vamos á ocuparnos, con la brevedad que requiere la naturaleza de esta obra.

En la preparacion del vino tienen parte los pedúnculos leñosos, el hollejo, las pepitas y el zumo del fruto. Excepto el zumo, el estudio de las otras sustancias está todavía incompleto. De los pedúnculos, sábese solamente que contienen, además de la celulosa, mucho tanino y otro cuerpo muy ácido; que en las películas ú hollejo, existe la *enocianina* ó materia colorante de la uva, con pequeñas cantidades de tanino; y que en las pepitas, además de un tanino particular, hay mucho aceite fijo, cuyos ácidos grasos contribuyen á la formacion de los éteres que comunican á los vinos su olor particular. El jugo ó mosto se compone de agua, azúcar invertida (dextrosa y levulosa), mucílago, pectina, ácido péctico, cuerpos albuminosos, aceites esenciales, materias colorantes amarilla y azul, grasas, ácidos tártrico, racémico, málico y tánico libres, bitartrato de potasa, tartratos de cal, de magnesia, de alúmina, tartrato doble de alúmina y de potasa, pectatos de cal, de sosa, de potasa, fosfatos de cal, de magnesia, de alúmina, sulfato de potasa, cloruro de sodio ó de potasio, y sílice.

La fabricacion del vino está enteramente bajo el dominio de la industria.

Consiste en comprimir las uvas para hacerlas reventar, con los piés ó por medio de máquinas ideadas á propósito, y recibir el jugo ó mosto que resulta en grandes cubas que se colocan en locales apropiados, al contacto del aire. En esta operacion, los hongos observados por Pasteur y llamados por Rees *Saccharomices ellipticus* y *S. Partorianus* que existen diseminados sobre la superficie de las uvas, se mezclan al mosto, y encontrando en él los elementos necesarios para propagarse y desarrollarse, producen el fenómeno que lleva el nombre de fermentacion, de la que resultan la formacion del alcohol y los principios aromáticos que distinguen á los diversos vinos.

El término de las trasformaciones que se operan en el mosto y se manifiestan por su agitacion más ó ménos violenta, varía segun la especie de éste, desde algunas horas hasta algunos dias, y se conoce que finaliza en la diminucion de volúmen y la quietud del líquido; pero ántes que termine la del azúcar en alcohol, para evitar que el aire convierta á éste en ácido acético, se cucierra el lí-

quido fermentado, que ya se le da el nombre de vino, en toneles bien tapados para que se efectúe la fermentacion lenta, llamada complementaria, que dura algunos meses, y determina el depósito de una mezcla de sales poco solubles, principalmente de bitartrato de potasa, de fermento, de materias colorantes y restos de la pulpa del fruto, que se conoce con el nombre de *hez de vino*.

La fabricacion de los vinos rojos, sólo difiere de la anterior en que se dejan macerar los pedúnculos y el hollejo de las uvas, azules ó rojas, en el líquido fermentado, para que el alcohol producido disuelva las materias astringentes y la colorante ó enocianina.

Distínguense estos vinos de los blancos por su sabor astringente y por el color rojo, debido á la accion de cierta cantidad de ácido acético que se ha formado en la fermentacion y del bitartrato de potasa sobre la enocianina. Contienen más tanino y ménos tártaro que los vinos blancos, y algunos mayor cantidad de alcohol. En ellos el tanino es un elemento muy importante: sirve para conservarlos y para que sean más tolerables por el estómago y el cerebro.

De la exposicion del zumo de las uvas á la fermentacion, solo ó con las otras partes del fruto, segun los métodos generales de preparacion de los vinos que acabamos de indicar, resulta la division de éstos en *vinos blancos* y en *vinos rojos ó tintos*.

La abundancia ó pobreza en azúcar del mosto, y el modo de conducir la fermentacion, originan otras divisiones. Si el mosto es muy azucarado y el fermento suficiente para convertir toda el azúcar en alcohol, el vino es *espirituoso ó generoso;* y si no se le advierte nada de sabor dulce ó ácido, se le llama *vino seco*. Si abunda el azúcar en el mosto, ó se concentra éste torciendo los racimos de la uva y dejándolos expuestos al sol por algun tiempo, y se detiene la fermentacion cuando aun queda mucha cantidad de azúcar, se da al producto el nombre de *vino azucarado ó licoroso*. A veces, para obtener un resultado semejante, se concentra por el calor cierta cantidad de este vino, mézclasele á otra del mosto para aumentar su riqueza sacarina, suspendiendo la fermentacion como queda dicho: este producto se denomina *vino cocido*.

Los vinos preparados con mostos que contienen poca azúcar, no tienen uso en medicina, y seria inútil para nuestro objeto ocuparnos de ellos.

La nomenclatura comercial de los vinos, se funda en las modificaciones que se hacen al procedimiento de preparacion y en los nombres de los países en que se fabrican.

Los vinos más usados en medicina y que se emplean para algunas preparaciones farmacéuticas, son el Jerez, el Oporto, el Madera, el Burdeos y el Tenerife.

El de Jerez tiene color de ámbar algo oscuro, sabor y olor agradables, y muy ligera acidez.

El de Oporto es de color púrpura oscuro; nuevo tiene un sabor acerbo, fuerte y algo dulce. Despues de mucho tiempo de embotellado pierde mucho del sabor dulce, adquiere más olor y conserva su fuerza. Pasado más tiempo, se depositan las materias colorante y astringente y se deteriora.

El de Madera es uno de los vinos blancos más alcohólicos, tiene un aroma marcado exquisito. En el comercio su calidad es muy variable á causa de las muchas adulteraciones á que está sujeto: lo sustituyen con el de Marsala, el Pajarete ó el de Tenerife.

El vino tinto de Burdeos llamado *clarete* tiene un color púrpura oscuro: cuando es bueno tiene un gusto delicado: en su sabor vinoso se advierte alguna acidez y astringencia. Las especies más estimadas son las que intitulan Chateau-Margaux, Chateau-Lafite, Chateau-Latour.

El vino contiene todos los productos de la descomposicion parcial de los elementos del mosto. Como principios característicos del vino que no existen en el mosto, se encuentran los alcoholes etílico, propílico y butílico, el ácido succínico, la glicerina, la aldeida, el ácido y éter acéticos. De los elementos aromáticos, que en muchos casos son los que dan más valor á los vinos, poco se sabe con certeza. La sustancia que les da el olor vinoso es el éter enántico, que parece ser una mezcla de diferentes cuerpos, entre los cuales los más importantes son los éteres cáprilico y cáprico. El perfume particular de los vinos, que sirve á los catadores para especificarlos, segun Berthelot es un principio neutro que parece pertenecer al grupo de las aldeidas muy oxigenadas.

El elemento más importante en el vino bajo el punto de vista médico y farmacéutico es el alcohol. La proporcion de éste varía de 6 á 23 por ciento en volúmen, como se ve en la tabla que á continuacion ponemos. Los vinos que contienen más de 11 por ciento de alcohol son considerados como generosos.

Vino de Marsala	23,83
„ „ Lissa	23,37
„ „ Madera	20,48
„ „ Oporto	20,00
„ „ Tenerife	19,63
„ „ Constanza blanco	18,17
„ „ Jerez	17,63
„ „ Rudssillon	16,63
„ „ Hermitage blanco	15,50
„ „ Málaga	15,00
„ „ Saint Georges	15,00
„ „ Sauterne blanco	15,00
„ „ Burdeos blancos de 11 á	15,00
„ „ Lunel	13,00
„ „ Borgogne de 9 á	13,00
„ „ Champagne	12,77
„ „ „ espumoso	11,60
„ „ Burdeos rojos de 8 á	11,00
„ „ Côte Rôtie	11,00
„ „ Rhin de 6 á	11,00
„ „ Tokay	9,00

Generalmente se mezcla á los vinos naturales agua, vinos de inferior calidad, azúcar,

sidra, sales, materias colorantes. Examinarlos por medio del gusto es un recurso superior al de los reactivos de la química. Los catadores hábiles reconocen fácilmente el terruño de donde provienen los vinos y las sustancias que se les mezclan. Pero este talento propio de algunas personas muy ejercitadas, no puede trasmitirse ni enseñarse, y sólo podemos indicar los medios de investigar las principales falsificaciones.

La cantidad de alcohol es el punto más importante en el exámen de los vinos; se determina por medio del alambique de Gay-Lussac, destilando en él, parcialmente, el licor vinoso, de modo que el líquido recogido sea exactamente el tercio del vino empleado; tómase despues el grado alcohométrico por medio del alcohómetro de dicho autor, y háceuse las correcciones necesarias conforme á sus tablas, si no se ha operado á la temperatura de + 15°, á la que está graduado el alcohómetro. Si el producto destilado marca 30°, ó lo que es lo mismo, tiene 30 por ciento de su volúmen de alcohol absoluto; como esta cantidad existia primitivamente en un volúmen del líquido tres veces mayor, resulta que el vino ensayado contiene $^{30}/_{10}$ = á 10 por ciento de su volúmen de alcohol absoluto.

Actualmente para el ensaye alcohométrico de los vinos, se emplea el aparato de Gay-Lussac, ligeramente modificado por Salleron, que se compone de un globo de cristal que sirve de caldera; de un serpentin con su refrigerante, que se comunica con la caldera por medio de un tubo de hule; de una proveta con tres divisiones: una para medir la cantidad de vino que se ha de destilar, y las otras dos, una que sea la tercera parte y otra la mitad de la primera, para medir el producto de la destilacion; de un areómetro, cuyas indicaciones se refieren al alcohómetro de Gay-Lussac, y de un pequeño termómetro para corregir la indicacion areométrica, si no se opera á la temperatura de +15°.

Cuando se ensayan vinos muy alcohólicos, como el de Madera ó el de Málaga, para asegurarse de que no queda nada de alcohól en el resíduo, conviene destilar hasta que el producto sea la mitad del vino empleado.

Las mezclas de vinos de calidades diferentes, no hay hasta ahora medios químicos seguros para reconocerlas. La alcoholizacion, para imitar los vinos puros, está en el mismo caso, principalmente si tiene mucho tiempo; sólo por el gusto pueden distinguir estas mezclas personas muy prácticas.

La adicion de azúcar á los vinos, recomendada por Chaptal, presenta pocos inconvenientes si se practica de una manera apropiada, y aun puede ser ventajosa en los años lluviosos y fríos, si se emplea azúcar de uva verdadera y aun la cristalizada, pero si se hace uso de la de fécula, habrá formacion de homólogos superiores del alcohol vínico, perjudiciales á la salud.

Las materias sacarinas que suelen mezclar á los vinos, como la miel y el azúcar prietas, se descubren evaporando el líquido hasta la consistencia de extracto, agotándole por alcohol débil, que disuelve el azúcar, el cual puede caracterizarse, despues de hacer evaporar el líquido alcohólico en B. M. La presencia de estos principios azucarados en los vinos, es un indicio casi seguro de que están adulterados con otras sustancias que se ha procurado encubrir.

La cantidad de elementos fijos que contienen los vinos en disolucion es muy variable. Admítese generalmente que está comprendida entre 16 y 22 %. Esta aproximacion puede servir para conocer las mezclas de alcohol, agua, materias colorantes, etc., que se venden por vinos. Los vinos mezclados con sidra de manzanas ó de peras, contienen más tanino y ménos crémor que los vinos puros; por la cantidad de estos dos principios puede saberse, ó por lo ménos sospecharse, este fraude: pero el modo más seguro de averiguarlo es arrojar un poco del resíduo de la evaporacion del vino sobre brasas; así se percibirá luego el olor característico de manzanas ó de peras cocidas.

A los vinos agrios les agregan carbonato de potasa, de sosa ó de cal. En el resíduo de la evaporacion de tales vinos, se encontrarán los acetatos correspondientes á las bases indicadas, que tratados por el ácido sulfúrico darán el olor característico del ácido acético.

Para realzar el color de los vinos, clarificarlos, asegurar su conservacion y aun comunicarles un sabor estíptico que recuerde, aunque sea de léjos, el vino de Burdeos, les mezclan alumbre. Para descubrir esta sal, trátase el vino por acetato neutro de plomo, elimínase el exceso de reactivo por el ácido sulfhídrico, el exceso de éste por el calor, y precipítase la alúmina por el amoniaco.

En algunas comarcas vinícolas, notablemente en el Sur de Francia, al preparar los vinos tintos, se añade yeso al mosto en las cubas, antes de la fermentacion. Esta sal, en cantidad moderada, no puede considerarse como una falsificacion: da al vino un color más vivo, prolonga su conservacion y lo dispone para soportar los trasportes, circunstancia preciosa particularmente para el comercio; pero si se emplea en cantidad exagerada, precipita todo el crémor de tártaro que se ha disuelto durante la fermentacion, al estado de tartrato de cal; precipita tambien los fosfatos, de manera que éstos y el bitartrato de potasa, sales útiles para la alimentacion, quedan reemplazadas enteramente por sulfato ácido de potasa y sulfato de cal, que pueden considerarse más bien como nocivos que útiles á la economía.

Segun Poggiale, todo vino que contenga más de cuatro gramos por litro de yeso, debe ser desechado. Estos vinos se distinguen por el precipitado abundante, anormal, que producen con las sales solubles de barita y con el oxalato de amoniaco.

Para realzar el color de estos vinos ó teñir los blancos que suelen sustituirlos, se emplean varias sustancias colorantes, de las cuales las más usadas son: las bayas de saúco, de yezgo, de arandano y de fitolaca; los leños de Campeche y del Brasil; la cochinilla amoniacal, la fuschina, la malva real, etcétera.

La investigacion de las materias colorantes de estas sustancias en los vinos es muy delicada; se apoya en reacciones en muchos casos indecisas, consideradas aisladamente, pero que en su conjunto dan ciertas garantías de certidumbre. Los medios empleados con más frecuencia en esta clase de ensayos son los siguientes:

1º Se sobresatura el vino con amoniaco, se añade sulfhidrato de esta base y se filtra. El vino natural toma un color verde al contacto de estos reactivos; el vino teñido conserva una coloracion azul, roja ó violeta.

2º Viértase en el vino sospechoso un ligero exceso de amoniaco que le hará tomar un color moreno; si el vino es natural, permanecerá este color despues de saturar el álcali con solucion de ácido tártrico, ó volverá al primitivo si el color es extraño.

3º El picrato de potasa precipita el vino natural y lo colora en moreno sucio, y al vino teñido con flores de malva le hace tomar color púrpura sin enturbiarlo.

4º Segun Fauré, la correlacion que existe entre la materia colorante y el tanino, es tan íntima en los vinos, que se precipitan á la vez por una solucion de gelatina. De manera que si á un vino natural se añade gelatina, despues de filtrado quedará casi incoloro, y este reactivo no ejercerá accion ninguna sobre las materias colorantes de las bayas de saúco, de yezgo y de fitolaca, de los leños de Campeche y de Brasil.

La coloracion de los vinos por la fuschina, muy comun ahora, se descubre fácilmente por el procedimiento siguiente, recomendado por Fordos.

A 10cc de vino puesto en un tubo de ensaye, añádese 1cc de amoniaco y 10cc de cloroformo; mézclanse bien los líquidos en el tubo; decántase el cloroformo, y añadiéndole cosa de 1cc de agua, sobresatúrase por ácido acético; la fuschina se separa del cloroformo y comunica á el agua una coloracion rosada. Este procedimiento, fundado en la solubilidad de la rosanilina, en el cloroformo y en la insolubilidad de las sales de esta base en el mismo vehículo, puede revelar un milígramo y aun ménos de fuschina en un litro de vino.

Aunque ahora es raro corregir la acidez de los vinos por medio del litargirio, como en otros tiempos, puede averiguarse la presencia de éste, colocando una placa de corcho en la superficie de una solucion de sulfhidrato de sosa y vertiendo gota á gota sobre la placa, el vino adulterado, se verá luego producirse entre las dos capas una zona negra de sulfuro de plomo.

Los vinos están sujetos á varias alteraciones que se llaman enfermedades, debidas, segun Pasteur, á vegetales microscópicos de la naturaleza de los fermentos, y aconseja, para evitarlas, someter los vinos en vasijas cerradas, por espacio de una ó dos horas, á la temperatura de 60 á 100°. Así se destruyen todos los gérmenes que podrian comprometer la conservacion de los vinos.

VINOS MEDICINALES. Enolados, Tinturas vinosas; Vins medicinaux, Franc.; Medicated Wines, Ing.; *Vina medicata.*

Son las soluciones que se obtienen tratando por el vino sustancias medicamentosas.

Varios son los elementos que, como ya hemos dicho, constituyen el vino: el concurso de algunos de ellos puede ser necesario en muchos casos para disolver los diversos principios de las sustancias que se someten á su accion; tal vez contribuyan tambien á moderar los efectos estimulantes del alcohol; pero éste y el agua, unidos en las proporciones que se hallan en los vinos, son los principales agentes de disolucion: asociados tienen un poder disolvente de que carecen aislados. Así es que en esta clase de preparaciones se encuentran materias extractivas, gomosas, gomo-resinosas, colorantes, aceites volátiles, sales, alcalóides, etc. Residiendo en estos líquidos la principal accion disolvente de los vinos y siendo difícil conseguir éstos naturales y de composicion constante, algunos farmacologistas distinguidos, entre ellos Deschamps, han propuesto reemplazar los vinos en los enolados, con una mezcla de alcohol, agua y azúcar en proporciones fijas. En la preparacion del Láudano de Sydenham estos dos líquidos unidos, han disuelto mejor los principios activos del opio, que el vino. En virtud de este resultado, nosotros hemos proscrito el hidralcohol en dicha preparacion y en la del vino aromático; pero hemos mantenido el empleo del vino en los otros enolados que son casi exclusivamente de uso interno, porque consideramos que este líquido, además de la accion múltiple de sus elementos como menstruo, puede moderar el mal gusto de algunas sustancias y coadyuvar á sus efectos terapéuticos. La dificultad de encontrar buenos vinos naturales, que sube de punto para los exquisitos, de elevadísimo precio, como se prescriben en algunas fórmulas, nos ha obligado á adoptar como vehículo de los enolados en general, el vino Jerez, por ser uno de los mejores vinos generosos, que se consigue con más facilidad, que por su moderado precio está ménos expuesto á las falsificaciones, y en el que se pueden descubrir éstas con ménos trabajo por ser el más bien conocido.

La preparacion de los vinos medicinales exige ciertas condiciones que conviene tener presentes:

1ª Las materias que deben entrar en su composicion han de estar bien secas, excepto las plantas anti-escorbúticas que pierden sus propiedades por la desecacion, cuyos principios, segun se ha observado, son poco alterables en el vino, y pueden serlo aun mé-

nos, agregando cierta cantidad de alcohol, precaucion que deberá extenderse en general á todos los vinos medicinales, aun cuando se empleen las sustancias secas.

2ª Deben prepararse por maceracion, con las sustancias convenientemente divididas, prolongando el contacto segun la naturaleza de éstas, y colando, exprimiendo y filtrando el producto.

3ª Siendo alterables, importa no preparar grandes cantidades, renovarlas con frecuencia, y conservarlos en botellas bien tapadas en un lugar fresco.

VINO CORDIAL, de canela; Vin cordial, Franc.; *Vinum cordiale.*

Tintura de canela	10
Vino rojo	90

Mézclese y filtrese si fuere necesario.

VINO DE CATECÚ. Vin de cachou, Franc.; *Vinum cum Catechu.*

Tintura de catecú	80
Vino Jerez	1000

Mézclese y filtrese.

VINO DE ESCILA. Vin de scille, scillitique, Franc.; *Vinum scilliticum.*

Escamas secas y machac. de escila	30
Azúcar	15
Alcohol á 60°	30
Vino Jerez	470

Hágase macerar la escila por diez dias en la mezcla de las otras sustancias, agitando con frecuencia. Cuélese con expresion y filtrese.

Prepáranse lo mismo los vinos de *semillas* ó de *bulbos de cólchico y el de ruibarbo.*

VINO DE EXTRACTO DE QUINA Y FOSFATO FÉRRICO-CITRO-AMONIACAL, DEL DR. HIDALGO CARPIO. *Vinum cum extracto Cinchonæ et Phosphate ferrico-citro-ammonico ex Hidalgo Carpio.*

Fosfato férrico-citro-amoniacal	8
Extracto de quina gris	2
Vino Jerez	600

Se disuelve el fosfato férrico-citro-amoniacal y el extracto de quina en el vino y se filtra la solucion.

30 gram. de este vino contienen 4 decígr. de fosfato férrico-citro-amoniacal, ó 2 decígr. de fosfato férrico y 1 decígr. del extracto de quina.

U. M. Como tónico y reconstituyente de la sangre. D. 2 á 4 cucharadas soperas ántes de las principales comidas del dia.

VINO DE QUINA CALISAYA. Vin de quinquina calisaya, Franc.; *Vinum de cortice Cinchonæ calisayæ.*

Quina calisaya en polvo grueso	30
Alcohol á 60°	60
Azúcar	30
Vino Jerez	940

Póngase en contacto la quina con el alcohol por 24 horas, agréguense el vino y el azúcar, y á los diez dias de maceracion, agitando las sustancias repetidas veces, cuélese, exprimiendo con fuerza, y filtrese el producto.

Así se preparan tambien los vinos de *colombo, de cuasia, de genciana, de ajenjo, de coca del Perú, de jaborandi, de quina roja y de la gris,* pero empleando doble cantidad de ésta.

VINO DE YOLOXOCHITL. *Vinum de floribus Magnoliæ mexicanæ.*

Alcoholaturo de yoloxochitl	100
Vino Jerez	900

Mézclese y filtrese.

VINO DE ZARZAPARRILLA. Esencia de zarzaparrilla; Vin de salseparcille, Frc.; *Vinum cum extracto Smilacis medicæ.*

Extracto alcohólico de zarzaparrilla	120
Alcohol á 60°	60
Vino Jerez	700
Miel vírgen clarificada	120

Disuélvase el extracto en la mezcla del vino y el alcohol, filtrese y añádase la miel.

VINO ESTIBIADO. Vino emético; Vin émétique, Franc.; Antimonial wine, Ing.; *Vinum stibiatum.*

Tartrato antimónico-potásico	1
Vino Jerez	300

Disuélvase la sal en el vino.

30 gram. de este vino contienen un decígr. del emético.

U. M. Se emplea principalmente para lavativas en un vehículo purgante, á la dósis de 30 á 60 gram.

VINO FERRUGINOSO, de citrato de fierro amoniacal; Vin ferrugineux, Franc.; *Vinum martiatum.*

Citrato férrico-amoniacal	5
Azúcar	30
Vino Jerez	1000

Disuélvanse la sal y el azúcar en el vino y filtrese.

SUPLEMENTO.

Al terminar la impresion de esta obra, debemos hacer algunas adiciones y sustituciones que no salieron en los artículos respectivos, y que por su oportunidad no deben pasar desapercibidas.

Tambien nos hemos visto precisados á rectificar algunas clasificaciones y otros puntos de los contenidos en la segunda parte de los Prolegómenos.

ACEITE VOLÁTIL DE CUERNO DE CIERVO. Adicion en la página 111, 2ª columna. Despues de *alcalinidad* debe agregarse: «tratado por ácido clorhídrico diluido, una parte se disuelve y la otra queda insoluble; ésta está constituida por varios hidrocarburos siendo uno de ellos la bencina; la porcion disuelta contiene muchos alcalóides volátiles, entre los que está la anilina.»

BICARBONATO DE POTASA. Adicion en la página 154, 2ª columna.

«PREP.	Carbonº de potasa neutro	100
	Mármol bcº en menudos trozos	200
	Acido clorhídrico	c. s.

Se introduce el mármol en un frasco de dos bocas, bastante amplio; en una de ellas colóquese un tubo de embudo para echar el ácido y en la que queda libre otro tubo dos veces encorvado en ángulo recto que comunique con una serie de tres frascos del aparato de Woulf. El primero de estos frascos contendrá una poca de agua para lavar el gas, y los dos restantes el carbonato de potasa disuelto en la cantidad de agua precisa para que la solucion marque 1,21 en el densímetro. Los tubos que han de conducir el gas, para saturar la solucion, han de ser de bastante diámetro para que sea fácil impedir que los obstruyan los cristales de bicarbonato que se forman.

Dispuesto así el aparato, viértase el ácido en pequeñas porciones sobre el mármol; de éste se desprenderá el gas ácido carbónico, que lavado en el primer frasco pasará á los que contienen la solucion, en donde será absorbido, formándose el bicarbonato de potasa, que siendo ménos soluble que el carbonato neutro, se precipitará en forma de cristales más ó ménos voluminosos. Cuando se note que el ácido carbónico ya no es absorbido, desmóntese el aparato, sepárese el agua madre, recójanse los cristales, pónganse á escurrir ó rocíeseles con una pequeña cantidad de agua fria saturada de bicarbonato de potasa, que les quitará el carbonato neutro que los impregna.»

BROMURO DE POTASIO. Adicion en la página 149, 2ª columna. Despues de un 30 por ciento se descubre, *agréguese:* «disolviendo 1 gramo de bromuro en 30 gramos de agua destilada, añádase una solucion que contenga 1 gramo 427 de nitrato de plata, y se agita: cuando esté claro el licor, se vierte una gota de solucion de nitrato de plata; si queda claro, el bromuro es puro; si se enturbia, contiene cloruro de potasio: se dosifica éste disolviendo 1 gramo de bromuro en 30 gramos de agua destilada y añadiendo gota á gota por medio de una probeta graduada, el licor bromométrico, preparado con 0,852 de nitrato de plata disuelto en 100 gramos de agua destilada, hasta que la solucion no se enturbie ya con el reactivo; el número de centímetros cúbicos empleados en la precipitacion completa, indica la proporcion de cloruro.»

Sustitúyase este procedimiento al descrito en la referida página.

CREMA FRIA. Véase la página 252, 1ª columna. Hé aquí otra fórmula cuando se desee que el *cold-cream* quede esponjoso:

Estearina blanca y pura	90
Esperma de ballena	90
Aceite de ajonjolí sin fuego	350
Agua rosada	60
Tintura de benjuí	15
Aceite volátil de rosas, seis gotas.	

Disuélvase la estearina y la esperma en el aceite á un calor suave; cuélese por un lienzo, agítese continuamente hasta que se enfrie; añádase el aceite volátil, é incorpórese por pequeñas porciones la mezcla de agua rosada y de la tintura de benjuí.

HIGUERILLA.* Higuera infernal, Palmacristi, Catapucia mayor, Ricino; Tlapatl, Mex.; Degha, Otomí; Koch, Maya; Ri-

* Este artículo debe sustituir al que se encuentra en la página 69.

cin, Franc.; Castor oil plant, Ing.; *Ricinus communis*, L.; Euforbiáceas.

VG. En varios lugares de la República Méxicana.

P. U. Las semillas.

C. FISIC. Son ovales, casi planas por un lado y convexas por el otro. Su cubierta exterior es dura, quebradiza, lisa y lustrosa, jaspeada irregularmente de gris pardo y blanco, y á veces rojizo; con carúncula subglobuloso, bilobado, umbilicado; debajo de este tejido resistente, existe una película delgada que cubre la almendra; ésta se compone en su mayor parte, de un albúmen carnoso y aceitoso, el cual tiene aplicados hácia la parte interna, los dos cotiledones en forma de hojas ovales.

COMP. Q. Están compuestas, segun Geiger, de aceite graso 46.19, goma, leñoso, almidon, albúmina, resina morena, con algo de principio amargo, agua, ácido palmítico y ácido resinólico. Tusson extrajo una lcalóide al que llamó «risinina» y Bowa una sustancia semejante á la amigdaloidina.

U. V. Cinco ó seis semillas purgan enérgicamente.

MANTECA DE PAPEL.

PREP. Acido nítrico á 40°	.....	c. s.
Papel de filtro, blanco	.....	c. s.

Córtese el papel con unas tijeras para reducirlo á pequeños fragmentos: agréguese el ácido nítrico en cantidad suficiente para formar una papilla; muévase con un agitador de vidrio y abandónese por algunos dias hasta que se forme una pasta de consistencia blanda, que tenga el aspecto de manteca; consérvese despues en un bocal con tapon de vidrio.

U. M. Como escarótica.

SOLUCION DE CUERNECILLO DE CENTENO DE YVON. Esta preparacion se ha modificado de la manera siguiente:

PREP. Polvo grueso de cuernecillo de centeno recientemente preparado.	1000	gram.
Agua destilada...	3000	„
„ „ de hojas de capulin	300	„
Alcohol á 90°	700	„
Acido tártrico....	1	„
„ salicílico ..	1,50	centígr.
Carbonato de cal procipitado	2	gram.
Carbon animal lavº	50	„

Colóquese el polvo del cuernecillo en un aparato de desalojamiento: disuélvase el ácido tártrico en el agua destilada, échese sobre el polvo y déjese en contacto por 12 horas: pasado este tiempo, ábrase la llave del aparato y déjese correr el líquido gota á gota: terminado el escurrimiento, añádase agua destilada al cuernecillo (se necesitan para agotarlo completamente, cerca de 6000 gramos,) y miéntras se verifica el agotamiento, caliéntese en B. M. el licor provenido del

primer tratamiento: cuélese despues por un lienzo fino para separar el coágulo que se forma, y evapórese el líquido en B. M. hasta la consistencia de jarabe aguado: hágase lo mismo con los líquidos del segundo tratamiento, y redúzcaseles por evaporacion que se deposita en el fondo de la vasija: sepárese por filtracion, y el líquido filtrado evapórese hasta que se disipe el alcohol: viértase el residuo acuoso sobre una vasija tarada, añádase el agua de hojas de capulin y la suficiente cantidad de agua destilada para completar 1000 gramos: agréguese el carbon animal, agítese y filtrese en el líquido filtrado; disuélvase el ácido salicílico, filtrese nuevamente y consérvese en lugar fresco, en un frasco bien tapado.

AJE. Véase la página 22, 1ª columna. *Agréguese* á la sinonimia vulgar «Axocuillin, Mex.; y á la científica *Llavcia axinus Signor.*»

ALBAHACA. Página 23, 1ª columna, «Oscimum;» debe ser: *Ocimum.*

CONTRAYERBA. Página 49, 2ª columna. «Asclepias contrayerba F. M. I.;» debe ser: *Asclepias setosa*, Benth, segun Colmeiro.

FRESNO. Página 61, 2ª columna: «Fraxinus ¿juglandifolia?» debe ser: *Fraxinus viridis.* Michaux.

GOMA LACA. Página 64, 1ª columna. «Es producida, segun Oliva, por un insecto del género Coccus,» etc. Debe ser: el insecto que produce la goma de Sonora es la «*Carteria Mexicana*» Comstock, del órden de los hemípteros.

LENTEJILLA. Página 74, 2ª columna. «Lepidium ruderale» debe ser *Lepidium virginicum.* L.

MELILOTO. Página 80, 1ª columna: «VG. en México y Europa;» debe ser: en Europa: en México se usa el «*M. parriflora,*» Desf, cuyas propiedades son análogas.

PARIETARIA. Página 87, 1ª columna: «Parietaria officinalis;» debe ser: *Parietaria pensilvánica.* Muhl.

VENENILLO. Página 105, 1ª columna. Se conocen en México bajo el nombre de hemostático aleman. *agreguese:* «unas fibras vegetales muy finas y sedosas de color de oro subido, que se emplean contra las hemorragias. No se conoce su orígen.»

YERBABUENA PIPERITA. Página 106, 1ª columna: «VG. En los montes de San Mateo, etc.;» debe ser: VG. En Europa: en los montes de San Mateo, al Poniente del Valle de México, abunda la «*Hedeoma piperita,*» Benth, cuyas propiedades son análogas.

YERBA DE LA CUCARACHA. Página

YER

106, 2ª columna: «Asclepiádeas,» debe ser: *Apocíneas.*

YERBA DE LA PUEBLA. Página 107, 2ª columna. Vg. y otros lugares inmediatos al Estado de Puebla, debe ser: «y otros lugares del Estado de Puebla.»

ZEMPOALXOCHITL. Página 110, 1ª columna: «contiene los mismos principios;» debe agregarse: y *aceite esencial.*

ZUM

ZUMAQUE VENENOSO. Página 110, 2ª columna: Vg. En distintos puntos de la República; debe ser: «El primero en Europa, y el segundo en diversos puntos de la República.»

APÉNDICE.

En la primera edicion de esta Farmacopea, omitimos varias composiciones de orígen empírico, tanto por estar marcadas hace mucho tiempo con el anatema de la terapéutica racional, como porque siendo exóticos algunos de sus ingredientes, y debiendo emplearse frescos, nunca se han ejecutado fielmente sus fórmulas. Por esto en el Ungüento de artánita siempre se ha omitido la yerba que le da el nombre; en el de agripa las sustancias activas, quedando reducido á un cerato hecho con aceite verde; en la Triaca, teníanse que emplear muchas drogas deterioradas, porque no se encontraban de otro modo en el comercio, y suprimir otras que han ido desapareciendo del catálogo de la materia médica y son desconocidas para los droguistas y aun para los farmacologistas modernos. Pero como no obstante los defectos de estas preparaciones que hemos indicado, y las decepciones emanadas de su ineficacia, la tradicion les conserva todavía cierto crédito, principalmente en las localidades distantes de los grandes centros de poblacion, donde se ocurre á ellas ú otras semejantes miéntras se procuran auxilios médicos, las insertamos ahora en este lugar, porque esta clase de composiciones no deben figurar ya en las farmacopeas modernas; modificándolas de la manera que nos ha parecido más conveniente conforme á las circunstancias de nuestro país.

TRI

TRIACA. Electuario triaca; Thériaque, Franc.; Treacle, Ing. *Theriaca.*

Raíz de genciana	40
„ „ jengibre	20
„ „ valeriana	20
Frutos de anís	20
„ „ cardamomo	20
„ „ pimienta	10
Canela	20
Mirra	10
Azafran	10
Opio de Esmirna	10
Sulfato de fierro	10
Vino Jerez	40
Miel vírgen	720

Pulverícense las sustancias sólidas reunidas, con el menor resíduo posible; mézclense con la miel algo caliente; agrégnese el vino; mézclese todo perfectamente y consérvese en vasija bien tapada.

Cada cuatro gramos contienen próximamente 4 centígramos de opio.

UNGÜENTO DE AGRIPA, de brionía compuesto; *Unguentum ex Agripa.*

Hojas frescas de sauco	500
Raíz fresca de brionía del país	250
„ „ „ lirio del país	250

UNG

Escamas secas de escila	125
Aceite de ajonjolí	2000

Machúquense las sustancias, háganse cocer con el aceite á fuego suave, hasta disipar toda la humedad; aprénsese, cuélese bien el aceite que se obtenga, y en cada 500 gramos de él hágase disolver por medio del calor, 125 gramos de cera blanca.

UNGÜENTO DE ARTÁNITA COMPUESTO, de pan puerco; *Unguentum arthánitæ compositum.*

Manteca de cerdo	2500
Cera blanca	150
Polvo de escamonea	30
„ „ jalapa	30
„ „ coloquíntida	30
„ „ acíbar	30
„ „ cloruro sódico	15
„ „ euforbio	15
„ „ mirra	15
„ „ pimienta	15
„ „ jengibre	15
„ „ manzanilla	15

Derrítanse la cera y la manteca á un calor suave, agréguense los polvos, y agítese sin interrupcion la mezcla hasta que se enfrie.

SOCIEDAD FARMACEUTICA MEXICANA

ÍNDICE GENERAL CASTELLANO

A

Págs.

Abadejo 40
Abanico 17
Abedul de México 22
Abeja alazana 45
Abelmosco 17
Abrojo de tierra caliente 17
Acahualdillo 101
Acedera 17
Aceite alcanforado 226
„ animal de Dippel 111
„ „ volátil 111
„ blanco 226
„ con fuego ó corriente 226
„ concreto de bayas de laurel ... 228
„ „ „ cacao 283
„ „ „ coco 284
„ „ „ nuez moscada 284
„ de abeto 17
„ „ ajonjolí 226
„ „ alholvas 231
„ „ almendras de chabacano 227
„ „ „ „ durazno 227
„ „ „ dulces 226
„ „ azabache 111
„ „ beleño 227
„ „ „ alcanforado 226
„ „ belladona 227
„ „ „ alcanforado 226
„ „ cacahuate 227
„ „ cade 111
„ „ cantáridas 227
„ „ castor 230
„ „ catapucia mayor 230 319
„ „ cicuta 227
„ „ comer 228
„ „ cróton tiglio 229
„ „ escorpiones compuesto 231
„ „ estramonio 227
„ „ „ compuesto 229
„ „ Filósofos 111
„ „ hígado de bacalao 230
„ „ „ „ ferrugin°. 230
„ „ higuerilla 230 319
„ „ hipericon ó Benedicto 231
„ „ „ compuesto 231
„ „ huevos 231
„ „ linaza 227
„ „ manzanilla alcanforade 227
„ „ „ comun 231

Págs.

Aceite de Matiolo 231
„ „ olivas 228
„ „ oxicedro 111
„ „ palma 181
„ „ palmachristi 230
„ „ palo 17, 32 87
„ „ pétalos de rosa 232
„ „ piedra 87
„ „ ricino 230
„ „ San Aparicio 231
„ „ sándalo compuesto 232
„ „ solano negro 227
„ „ súccino pirogenado 111
„ „ tabaco 227
„ „ tártaro por deliquio 154
„ „ vitriolo 128
„ empireumático de guayacan ... 111
„ „ „ ladrillo 111
„ fosforado 229
„ lágrima 228
„ mineral 87
„ rosado 232
„ sin fuego 226
„ vírgen 228
„ volátil de ajenjo 238
„ „ „ almendras amargas . 234
„ „ „ anís 234
„ „ „ bergamota 234
„ „ „ canela 235
„ „ „ cayeput 235
„ „ „ cidra 238
„ „ „ clavo 235
„ „ „ corteza de naranja .. 238
„ „ „ cuerno de ciervo. 111 319
„ „ „ eucalipto 236
„ „ „ flor de naranjo 236
„ „ „ frutos de hinojo 238
„ „ „ hojas de yerbabuena. 238
„ „ „ lima 238
„ „ „ limon 236
„ „ „ linaloe 237
„ „ „ menta piperita 237
„ „ „ mostaza 237
„ „ „ naranja dulce 237
„ „ „ romero 238
„ „ „ sasafras 238
„ „ „ súccino 111
„ „ „ toronjil 238
Aceites destilados 232
„ esenciales 232

Pág.

Aceites etéreos 232
„ no secantes 221
„ secantes 224
„ su reconocimiento { 1ª Tabla. 225 / 2ª Tabla. 226
„ volátiles 232
Aceituno 84
Acelga 18
Acetalcohólicos 261
Acetato básico de plomo 113
„ de amoniaco 112
„ „ cobre bibásico 112
„ „ estricnina 112
„ „ etilo 174
„ „ morfina 113
„ „ plomo 113
„ „ „ líquido 113
„ „ potasa 114
„ „ sosa 114
„ „ zinc 114
Acetolados 313
Acíbar 18
Acido acético aromatizado 238
„ „ cristalizable monohidratº 115
„ „ „ ó puro 115
„ „ de madera 115
„ „ diluido 115
„ arsenioso 116
„ azótico 123
„ benzóico oficinal 116
„ benzóico precipitado 117
„ „ sublimado 116
„ borácico 117
„ bórico 117
„ „ artificial 117
„ „ natural 117
„ carbazótico 125
„ carbólico 121
„ carbonoso 124
„ cianhídrico extemporáneo 118
„ „ medicinal 118
„ cítrico cristalizado 119
„ clorhídrico diluido 118
„ „ en solucion 119
„ clorohipoazótico 120
„ crisofánico 120
„ crisolépico 125
„ crónico 121
„ de la acedera 124
„ de tártaro 129
„ del azúcar 124
„ del azufre 128
„ fénico 121
„ fenólico 121
„ fenoso 121
„ fosfórico oficinal hidratado 122
„ galáctico 123
„ gálico 122
„ glucoso trigálico 129
„ hidroclórico 119
„ hidrosulfúrico 127
„ karábico 127
„ láctico 123
„ marino deflogisticado 161
„ muriático 119
„ „ oxigenado 161
„ nanceico 123
„ nítrico alcoholizado 124

Pág.

Acido nítrico impuro 124
„ „ monohidratado 124
„ „ oficinal 123
„ nitrofenísico 125
„ nitromuriático 120
„ nitropícrico 125
„ oxálico 124
„ oxisacárico 124
„ pícrico 125
„ pipitzahoico 126
„ piroleñoso 115
„ reico 120
„ Riolózico 126
„ salicílico 126
„ succínico impuro 127
„ sulfhídrico disuelto 127
„ sulfúrico 128
„ „ diluido 129
„ tánico 129
„ tartárico 129
„ tartaroso 129
„ tártrico 129
„ tímico 130
„ trinitrofénico 125
„ valeriánico 130
„ vitriólico 128
„ yódico 131
„ zúmico 123
Acitz 108
Acocoto 49
Aconitina amorfa 132 207
„ cristalizada 131 207
Acónito 19
Acoro verdadero 39
Acxoyatic 19
Achicoria amarga de México 55
„ dulce 19
Achiote 19
Achiotillo 19
Achoque de agua 22
Achotlin 79
Adipocira 59
Adormideras 19
Agabanzo ó ajabanzo 104
Agallas de Levante 20
Agárico blanco 20
„ de cirujano 21
„ „ cocina 21
„ yesca 21
Agraz 80
Agrimonia 21
Agua 132
„ albuminosa 239
„ alcalino-gaseosa 136
„ alcanforada 239
„ articular 239
„ blanca 242
„ bromada 149
„ carmelitana 240
„ cefálica 240
„ celeste 240
„ clorada 161
„ de alquitran 139 239
„ „ azahar 239
„ „ Baden, salina purgante de .. 136
„ „ Bagnères-de-Luchon 136
„ „ Barèges 136
„ „ Bonnes 136

Págs.

Agua de cal 191
„ „ „ mercurial 240
„ „ canela 240
„ „ Canterets 136
„ „ Carlsbad 136
„ „ colonia 240
„ „ embrion 240
„ „ fuente 132
„ „ lluvia 132
„ „ Marienbad 136
„ „ melisa 240
„ „ Pullna 136
„ „ Saint-Sauveur 136
„ „ Sedlitz, ó salina purgante de Baden 136
„ „ Seltz 136
„ „ Spa 136
„ „ subacetato de plomo de Goulard 242
„ „ vegeto 242
„ „ „ alcanforada 242
„ „ „ mineral 242
„ „ la alberca grande de Chapultepec 132
„ „ la Reina de Hungría 240
„ „ la vida, de Alemania 308
„ „ la vida de las mujeres 240
„ del Cármen 240
„ „ Dr. Sanchez 241
„ delgada ó del Desierto 132
„ de los rios 133
„ destilada 241
„ „ de corteza de cidra .. 240
„ „ „ „ „ limon . 240
„ „ „ „ „ naranja amarga. 240
„ „ „ „ „ naranja dulce .. 240
„ „ de almendras amargas .. 241
„ „ „ flores de manzanilla . 242
„ „ „ „ de naranjo 239
„ „ „ frutos de hinojo 242
„ „ „ hojas de capulin 241
„ „ „ „ „ eucalipto ... 242
„ „ „ laurel cerezo 241
„ „ „ lechuga 241
„ „ „ raíz de valeriana 242
„ „ „ rosa 241
„ „ „ tilia 242
„ „ „ toronjil 242
„ „ „ yerbabuena 242
„ fagedénica negra 240
„ „ roja 241
„ fénica oficinal 241
„ fuerte 123 124
„ gaseosa simple 136
„ gorda ó del manantial de Chapultepec 132
„ hemostática de Pagliari 241
„ magnesiana gaseosa ó magnesia líquida 136
„ „ saturada 136
„ mineral sulfurosa de Monterey . 134
„ oftálmica Florentina 241
„ químicamente pura 241
„ régia 120
„ rosada 241
„ sedativa de Raspail 242

Agua segunda de cal 240
„ sulfurosa artificial 135
„ zafirina 240
Aguacate 21
Aguamiel 21 32
Aguardiento 137
„ alcanforado 238
„ catalan 138
„ de Cuernavaca 138
„ „ España 138
„ „ peron ó de manzana ... 138
„ „ pulque 138
„ „ Zacatlan 138
„ refino ó chinguirito 138
Aguarrás 103
Aguas ácidas 133
„ alcalinas ó carbonatadas 133
„ de Cuincho 134
„ „ Cuitzeo, sulfurosas 135
„ „ Pyrmont 136
„ „ Salatitan 134
„ „ San Juan, sulfurosas 135
„ „ San Miguelito, sulfurosas ... 135
„ „ Vichy 136
„ del mar 135
„ de la Hedionda, sulfurosas 135
„ del Peñon de los Baños 133
„ Pocito de la Villa de Guadalupe. 133
„ destiladas 238
„ „ aromáticas 238
„ „ inodoras 238
„ espirituosas 242
„ ferruginosas 135
„ ferrugs. de Alonso ó de Llamas. 135
„ „ „ Santa Cecilia 135
„ „ „ Valparaiso 135
„ ferruginoso-carbónicas del pozo artesiano abierto en la Villa de Guadalupe 133
„ frias 133
„ minerales artificiales 135
„ „ de los Baños de Aragon 134
„ „ naturales 133
„ salinas 133
„ „ de Atotonilco 135
„ „ del Lago de Texcoco ... 135
„ „ ferruginosas, alcalinas . 136
„ sulfurosas 133
„ „ de la Derrumbada ó de los Humeros 135
„ „ „ la Laja 135
„ „ „ las Islas Marías .. 134
„ „ del ojo de Santiago de la Capital de Puebla 134
„ „ de San Bartolomé ... 135
„ termales 133
Aguava 102
Aguila blanca 166
Aguja del Pastor 24
Ahuehuete 22
Ahuichichi 22
Aile 22
Aje, Axi, Axe 22 320
Ajengibre 73
Ajenjo del país ó de México 60
Ajo 22
Ajolote 22

Págs.
Ajonjolí 22
Ala do ángel 106
Alamo 22
Alazor 32
Albahaca 23 320
Albarrás 60
Albayalde 153
„ do Hamburgo 153
„ „ Holanda 153
„ „ Venecia 153
Album ceti 59
Alburminato do fierro 136
Alcabucil 23
Alcachofa 23
Álcali concreto 151
„ mineral 154
„ vegetal 154
„ volátil 137
Alcanfor 61
„ bromado 148
„ do menta 237
„ del Japon 23 107
Alcaparrosa verde 206
Alcaravea 23
Alcart z 30
Alcatraz 30
Alcohol alcanforado 242
„ „ comun 238
„ „ de Raspail 242
„ anhidro ó absoluto 139
„ etílico 137
„ fenílico 121
„ vínico 137
Alcoholado de jabon alcanf° sólido 245 246
„ „ „ aromático 246
Alcoholados 306
Alcoholato compuesto antiepiléptico .. 243
„ „ de brionía 243
„ „ „ golondrinas. 243
„ „ „ peonía 243
„ „ triacal 243
„ de canela 243
„ „ cidras compuesto 240
„ „ cloral 159
„ „ contrayerba compuesto. 243
„ „ corteza de naranja 243
„ „ „ „ limones 243
„ „ énula compuesto 243
„ „ garúz 243
„ „ hinojo compuesto 243
„ „ romero 240
„ „ toronjil 243
„ „ toronjil compuesto 240
„ „ trementina compuesto . 243
„ „ varias labiadas 243
Alcoholatos 242
„ compuestos 242
„ simples 242
Alcoholaturo de bulbos y flores de cólchico 244
„ „ cortezas frescas de limon 244
„ „ cortezas frescas de naranja 244
„ „ flores de árnica 244
„ „ „ „ yoloxochitl . 244
„ „ hojas de acónito 244
„ „ „ „ beleño 244

Págs.
Alcoholaturo de hojas de belladona ... 244
„ „ „ „ digital 244
„ „ „ „ estramonio .. 244
„ „ „ „ tabaco 244
„ „ „ „ zumaque venenoso 244
„ „ raíces de acónito 244
Alcoholaturos 244
Alcoholes 242
Aldeida benzóica 234
„ etílica 59
„ triclorada 159
Alfalfa 23
Alfilerillo 24
Alfónsigo de tierra 38
Algalia vegetal 17
Algodon 24
„ absorbente 244
„ pólvora 199
„ yodado 244
Alholva 24
Alhucema 24
Aljolva 24
Almáciga 24
Almagre 37
Almárraga 194
Almendra amarga 24 56
„ dulce 24
Almíbar 274
Almidon 24
Almizcle 25
„ de Assam 25
„ „ China ó de Nankin 25
„ „ Siberia ó de Kabardin 25
„ „ Tonkin 25
Almoraduz 79
Aloes de las Barbadas ó de Jamaica .. 18
„ del Cabo de Buena Esperanza .. 18
„ hepático ó socotrino opaco 18
„ socotrino ó Socotrina 18
Alpiste 26
Alquimila del país 26
Alquitran 139
Altea 26
Altramuz 54
Alumbre 139
„ calcinado 139
„ de Celaya 139
„ „ Zacualtipan 139
Alverjon ó Arvejon 26
Amacayo 61
Amapola 26
Amargo de añil 125
„ „ Welter 125
Amargon 55
Amargos de Inglaterra 254
Amate 96
Ambar amarillo 26
„ del país 26
„ gris 26
Ambarina 27
Amezquite 96
Amianto 27
Amiduro de hidrógeno 137
Amilacea 71
Amilopiena 196
Amole amargo 84
„ de bolita 27

Pág.
Amolo de raíz 27
Amoniaco líquor 137
„ líquido 137
Amoniuro de cobre compuesto 205
Amor seco 27
„ ras de la puerta 98
Anacahuite 27
Ananas bravas 102
Anetol 234
Angélica 27
Angostura verdadera 27
Anilina 144
Anís comun 28
„ de la China 28
„ estrellado 28
„ verde 28
Anisillo cimarron 28
Anona 28
Antiguas medidas de extension 3
Antimonio 140
„ crudo 210
„ diaforético 145
Añil 28
Apéndice á la Farmacopea 321
Apio 28
Apiol 140
Apocema blanca de Sydenham 244
„ de Cuso 245
„ sudorífica 245
Apocemas 244
Apomorfina 140
Apotema 260
Arúndano comun 81
Arbol del algodon de Indias 89
„ „ Perú 29
„ de la cera 28
„ „ fiebre 61
„ „ sangre 96
„ de las calabazas 101
„ „ manitas 29
„ gigante 61
Arcano duplicado 207
Arcilla ocrosa 36
Ari ó chaparro prieto 64
Aristoloquia larga 29
„ redonda 29
Árnica 29
Aro 30
Aroma 30
Arrayan 30
Arrope de bayas de saúco 245
„ „ moras 245
Arropes 245 261
Arrorú 30
Arrow-root 30
Arroz 30
Arseniato de fierro 141
„ „ potasa 141
„ „ quinina 141
„ „ sosa 141
Arsénico amarillo 73
„ blanco 116
„ sulfurado amarillo 73
Arsenito de fierro 142
„ „ peróxido de fierro 142
„ „ potasa 142
„ „ quinina 142
„ „ sosa 142

Pág.
Artemisa ó artemisia del país 30
„ „ vulgar 30
Asafetida 30
Asbesto 27
Asfalto 31
Atarfe 101
Atincar 147
Atlanchuna 31
Atlatlaneuaya 102
Atole 95 100
Atropina 142
Aurado 236
Avellana americana 38
Ayudas 281
Azafran 31
„ de Marte aperitivo 192
„ „ astringente 192
Azafrancillo 32
„ de México 32
Azahar 32 82
Azarcon 194
Azazal 22
Azogue 185
Azotato de amoniaco 187
„ „ fierro 188
„ „ plata 188
„ „ potasa 189
„ „ sesquióxido de fierro 188
Azoturo de hidrógeno líquido 137
Azúcar de caña 32
„ „ leche 143
„ „ plomo 113
„ „ saturno 113
„ naranjada purgante 245
„ purgante 245
Azucena de Santiago 61
Azufre 143
„ dorado de antimonio 210
„ precipitado ó hidratado 143
„ sublimado ó lavado 143
„ vegetal 74
Azul de Prusia ó de Berlin 155
Azulena 232
Azuliua 232

B

Badiana 28
Bálsamo anodino 245
„ católico 245
„ de Arceo 311
„ „ benjuí 36
„ „ buda 243
„ „ copaiba 32
„ „ Fioraventi 243
„ „ Gonzalez 245
„ „ gummi elemi 311
„ „ líquidámbar 33
„ „ María 84
„ „ mezquite 80
„ „ opodeldoc concreto 245
„ „ „ inglés 245
„ „ „ líquido 246
„ „ Sumatra 36
„ „ Tolú ó de Cartagena 34
„ „ Zúñiga 232

Págs.
Bálsamo del Caballero de San Víctor . 245
„ „ Comendador de Permes.. 245
„ „ Perú ó de San Salvador . 33
„ de los inocentes 245
„ negro 33
„ norval 245
„ para mónias 31
„ tranquilo 228 229
„ verde 246
„ vulnerario inglés 245
Banderilla 34
Baño ácido 246
„ alcalino con carbonato de potasa. 246
„ „ „ „ „ sosa .. 246
„ antireumático 246
„ antisifilítico 247
„ aromático 246
„ de Barèges artificial 247
„ „ bicloruro de mercurio 247
„ „ sublimado corrosivo simple .. 247
„ sulfurado 247
„ yodurado 247
Baños medicinales 246
Bao 52
Barba española 69
Barbas de chivo 34
„ „ gato 59
Barbasco 69
Barbudilla 49
Bardana 34
Batata 39
Bebeta 61
Bebida carminante 293
„ de hinojo compuesto 293
„ digestiva 293
„ „ compuesta 293
Bedelio 34
Beeb 35
Bejuco de barraco 39
„ „ la estrella 67
Beleño blanco 35
„ negro 35
Belladona 35
Bellota 35
Bemberina 110
Bencina 144
„ cristalizable 144
Bonjuí 36
Benzoato de amoniaco 144
„ „ cal 145
„ „ fierro 144
„ „ litina 145
„ „ sosa 145
Bergamota 36
Bermollon 211
Berra 36
Berraza 36
Berros 36
Betabel 36
Betarraga 36
Betónica 36
„ verde 255
Betun de Judea 31
Biantimoniato de potasa 145
Biarseniato de potasa 141
Bicarbonato de potasa 319 154 155
„ „ sosa 155
Bicarburo ó cuadricarburo de hidróg°. 144

Págs.
Bicloruro de mercurio 165
Bílis de buey 69
Bimalva 26
Binitrato de mercurio 145
Bioxalato de potasa 146
Bióxido de fierro 192
„ „ manganeso 78
„ „ mercurio 193
„ „ „ hidratado 193
Bismuto 146
Bistorta 36
Bisulfato de mercurio 204
Bisulfuro de antimonio hidratado 210
„ „ mercurio 211
Bitartrato de potasa 213
„ „ sosa 160
Biyoduro de carbono 218
„ „ mercurio 219
Blanco de afeite 187
„ „ España 152
„ „ plata 153
„ „ plomo 153
Boconia 36
Bol de Armenia 36
Boldo 37
Bolontibi 37
Bolos 289
Borato de sosa 147
Borax 147
Boroglicerida 118
Borraja 37
Borregos de cocina 20
Botijones 40
Brea 37
„ de marqueta 37
„ „ penca 37
Brionía 37
„ del país 22
Bromhidrato básico de quinina 147
„ de escrina 206
„ „ potasa 149
„ neutro de quinina 147
Bromo 148
Bromuro de alcanfor 148
„ „ amonio 149
„ „ etilo 175
„ „ potasio 319 149
„ „ sodio 149
„ „ zinc 149
„ ferroso 148
Brucina 150
Bruja 98
Brusco 37
Buche de pescado 47
Buches 267
Buchu 37
„ ancho 37
„ largo 37
Buco ó Boco 37
Buglosa 38
Butilo-cloral 159
Butua 38

C

Cabadonga 38
Cabalonga 38 68
Cabeza de negro 83

Pág.
Cacahuate ... 38
Cacao ... 38
„ de Carácas ... 38
„ „ Guayaquil ... 38
„ „ Soconusco ... 38
„ „ Tabasco ... 38
Cacomite ... 38
Cachalohuai ... 40
Café ... 39
„ caracolillo ... 39
„ de bellota ... 217
Cafeina ... 150 270
Cailcedrina ... 41
Caiuca ... 39
Cal ... 191
„ apagada ... 191
„ de arsénico ... 116
„ „ plomo ... 153
„ viva ... 191
Calaba ... 84
Calabacilla amargosa ... 57
Calabaza ... 39
„ de tierra caliente ... 39
Calaguala ... 39
Cálamo aromático ... 39
Calaucapatle ... 39
„ de Puebla ... 39
Calas ... 305
Calomel ... 166
Calomelano ... 166
Camaleon rojo ... 198
Camochayote ... 53
Camote ... 39
„ de cerro ... 39
Campanilla ... 108 138
Campanillo ... 49
Cancerillo ... 90
Canchalagua ... 40
Candelilla ... 73
Canela ... 40
„ de Caycua ... 40
„ „ Ceilan ... 40
„ „ China ... 40
„ „ Java ... 40
Canónigos ... 79
Cantáridas ... 40
Cantaridina ... 150
Cantidad de amoniaco contenida en cien partes de solucion, y estimada por su densidad y grado areométricos segun Davy ... 11
Cantueso ... 41
Caña hueca ... 42
„ veral ... 42
Cañafístula ... 41
Cáñamo ... 41
Cañuela ó cola de caballo ... 41
Caoba ... 41
Caparrosa azul ... 205
„ blanca ... 209
„ verde ... 206
Capitaneja ... 41
Cápsulas medicinales ... 217
Capuchina ... 79
Capuli ... 50
Capulin ... 42
Caraña ... 42
Carbazotato de amoniaco ... 198

Pág.
Carbon animal ... 150
„ antiasmático ... 218
„ de álamo ... 151
„ „ Belloc ... 151
„ „ hueso ... 150
„ fofo ... 151
„ vegetal ... 151
Carbonato de amoniaco empireumático 151
„ „ „ medicinal ... 151
„ „ cal ... 152
„ „ fierro ... 192 152
„ „ litina ... 152
„ „ magnesia ... 152
„ „ manganeso ... 153
„ „ plomo ... 153
„ „ potasa ... 154
„ „ „ saturado ... 154
„ „ protóxido de fierro ... 152
„ „ sosa ... 154
„ „ „ saturado ... 155
„ ferroso ... 152
„ neutro de magnesia ... 152
„ „ „ sosa ... 154
Carburo de cloro ... 162
„ „ yodo ... 218
„ tri-yódico ... 218
Cardamomo mayor ... 42
„ menor ... 42
Cardenillo ... 112
„ cristalizado ... 112
Cardo alcachofero ... 23
„ comestible ... 23
„ santo ... 42
Carne de doncella ... 106
Carrizo ... 42
Cártamo ... 32
Cascalote ... 42
Cascarilla ... 42
„ provinciana de Huanuco ... 91
„ roja ... 92
Castóreo ... 42
Catalina ... 61
Cataplasma anodina ... 248
„ antiséptica ... 248
„ con subacetº de plomo ... 248
„ de arroz ... 248
„ „ beleño ... 248
„ „ belladona ... 248
„ „ cicuta ... 248
„ „ estramonio ... 248
„ „ linaza ... 248
„ „ mostaza ... 249
„ „ quina alcanforada ... 248
„ „ Saturno ... 248
„ „ végeto ... 248
„ emoliente ... 248
„ refrigerante ... 248
„ resolutiva ... 248
„ rubefaciente ... 249
Cataplasmas ... 248
„ de féculas ... 248
Catapucia mayor ... 319
Catecú ... 43
Cato ... 43
Caucho ... 63
Cáustico amoniacal ... 300
„ con cloruro de zinc ... 249
„ de Viena ... 249

Págs.
Cazahuate 86
Cebada 43
„ mondada 43
„ perla 43
Cebadilla 43
„ de Tierra caliente 43
„ del Interior 43
„ „ Valle de México 43
Cebolla 44
„ albarrana de México 59
Cedro colorado 44
Cedron 44
Ceiba ó Ceibo 44
„ espinosa 89
Ceibon 89
Celidonia del país 107
„ europea 107
Compasuchil 110
Centaura del país 59
Cera amarilla 44
„ betónica 255
„ blanca 44
„ de abejas 44
„ „ Campeche 44 45
„ „ panecillo 44
Cerato alcanforado 249
„ azufrado 249
„ de Bell 249
„ „ Galeno 249
„ „ Goulard 249
„ „ Saturno 249
„ landanizado 250
„ opiado 250
„ simple 250
Ceratos 249
Cerraja 19
Cervezas medicinales 250
Cetina 59
Cianhidrato de potasa 156
Cianuro amarillo de potasa 156
„ de mercurio 156
„ „ potasio 156
„ „ zinc 157
„ doble de fierro hidratado 155
„ ferroso-férrico 155
„ „ potásico 156
Cicuta de jardin 45
„ mayor 45
Cicutina 169
Cidra 45
Cidroro 45
Cidro-limon 45
Ciento en rama 81
Cigarros antiasmáticos 250
„ arsenicales 251
„ de alcanfor 250
„ „ alcanfor de Raspail 250
„ „ belcño 251
„ „ belladona 251
„ „ estramonio 251
„ „ digital 251
„ „ marihuana 251
„ medicinales 250
Cilantro 52
Cinabrio 211
„ nativo 211
Cinco raíces aperientes 251
Cinconina 157

Págs.
Cinoglosa 45
Cinorrodon 104
Ciprés comun 45
„ de México 46
„ „ Moctezuma 22
Ciruelillo 46
Ciruelo agrio 46
Ciruelo amarillo de Cuba 46
„ de España 46
„ „ México 46
Citrato de fierro amoniacal 158
„ „ magnesia en solucion 251
„ „ „ sólido 158
„ „ „ soluble 158
„ „ quinina 158
Citreno 236
Citroleno 236
Clavel de Indias 110
Clavillo 46 106
Clavo de especia 46
„ „ olor 46 106
Cloral anhidro 159
„ concreto 159
„ crotónico 159
„ hidratado 159
Cloramiduro de mercurio 165
Clorato de potasa 160
„ „ sosa 160
Clorhidrato básico de quinina 161
„ de amoniaco 162
„ „ apomorfina 141
„ „ estricnina 160
„ „ magnesia 165
„ „ morfina 160 270
„ „ pelleterina 197
„ „ pilocarpina 199
„ „ propilamina 161
„ „ sosa 167
„ „ trimetilamina 161
Clorito de cal 182
„ „ sosa 182
Cloro 161
Cloroaurato de sosa 167
Cloroformo 161
Cloruro áurico-sódico 167
„ de aldeida 159
„ „ amoniaco 162
„ „ amonio bituminoso 162
„ „ „ blanco 162
„ „ antimonio 163
„ „ bario 163
„ „ calcio 163
„ „ „ fundido 164
„ „ „ seco 163
„ „ cal seco 182
„ „ fierro hemostático 164
„ „ „ líquido 164
„ „ „ seco 164
„ „ magnesio 165
„ „ mercurio precipitado 165
„ „ metila biclorado 161
„ „ oro 167
„ „ oro y sodio 167
„ „ potasio 167
„ „ sodio 167
„ „ sosa 182
„ „ zinc 168
„ desinfectante 183

Págs.
Cloruro férrico 164
„ ferroso 164
„ mercúrico 165
„ mercurioso 166
Coca do Levanto 46
„ del Perú 46
Cochinilla 46
Cocimiento blanco 244
„ de cebada 310
„ „ grama 310
„ „ leños sudoríficos 245
„ „ pan compuesto 244
„ „ zarzaparrilla aluminoso 310
„ „ Zittmann 310
„ fuerte 310
„ suavo 310
Coclearia 47
Coco 47
Cocolmeca 93
Codeina 168
Codo de fraile 108
Cola de pescado 47
„ „ zorra 108
Colcotar 192
Colchicina 270
Cólchico 47
Colirio azul 240
„ celeste 240
„ do Sanchez 241
„ „ sulfato de cobre amoniacal . 240
Colodion 199 251
Colodion cantaridado 251
„ clástico 251
„ morfinado 251
Colofonia 37
Colombo 48
Coloquíntida 48
Colorin 48
„ chiquito 49
„ de peces 49
Colutorio boratado 251
„ clorhídrico 252
„ de alumbre 251
„ „ clorato de potasa 251
„ „ „ „ sosa 251
Colutorios 251
Comino 49
„ de los prados 23
Cominos rústicos 49
Conchitas 85
Coneina 169
Confeccion 253
Confecciones 253
Confites de bromuro do alcanfor 268
„ „ valerianato de amoniaco . 268
„ „ „ „ quinina ... 268
Conicina ó Conina 169
Conos antiasmáticos 248
Conserva de cañafístula 252
„ „ rosa 252
„ „ tamarindos 252
Conservas 252
Contrayerba 49 320
„ de Julimes 49
Copaiba do Colombia ó de Maracaibo . 33
„ dol Brasil 33
Copal 49
„ de penca 49

Págs.
Copalchi 49
„ delgado 49
„ de Guadalajara 49
„ gordo 49
Coquito de aceite 50 284
Coralilla 97
Coralina blanca 50
„ de Córcega 82
Cordoncillo 79
Coriandrio 52
Corona de rey 79
Correspondencia de la vara mexicana á medidas métrico-decimales 4
Correspondencia entre los grados centesimales y los do Cartier con las densidades 7
Corrobal 52
Corteza de chachaca 50
„ „ chilillo 50
„ „ Drímis 50
„ „ palo picanto 50
„ „ torbisco 80
„ „ Winter 50
Coscomato 50
Costomate 50
Cramcria 50
Crema do bismuto 188
„ „ carbonato do cal 152
„ „ fosfato de cal 178
„ fria 252 319
Crémor de tártaro 213
„ soluble 213
Creosota ó Creosote 169
Creta amoniacal 151
„ blanca 152
„ medicinal artificial 152
„ preparada 152
Crisocola 147
Cristal mineral 190
Cristales de Vénus 112
Cróton-cloral 159
Cuajilote 50
Cuajiote 50
Cuapinolo 26
Cuasia amarga de Surinam 50
„ de Jamaica 51
Cuate 100
Cuauchalalá ó Cuauchalalate 52
Cuautecomato 51
Cubeba 51
Cuerda de violín 109
Cucruecillo do centeno 51
„ „ maíz 70
Cuerno 74
„ de ciervo 52
„ „ „ calcinado 178
Cuitlacoche 70
Culantrillo do México 52
Culantro 52
Cundeamor do Yucatan 52
Curaro 52
Curazao 82
Cúrcuma 53
Cuso 53
Chacanguarica 19
Chapopoto 31
Chapuz 106
Chaucle ó Chautle 53

Págs.
Chayote ... 53
„ pelon ... 53
Chayotestle ... 53
Chayotillo gachupin ... 53
Chía ... 53
Chicalote ... 53
Chicle prieto ... 31
„ vírgen ... 109
Chicozapote ... 109 54
Chile ... 54
„ ancho ... 54
„ chiltiepin ... 54
„ chiltipiquin ... 54
„ mulato ... 54
„ pasilla ... 54
„ poblano ... 54
„ quauchilli ... 54
„ tzincuahuyo ... 54
„ valenciano ... 54
Chilillo ... 54
„ do corro ... 34
Chilochuchi ... 89
Chilpantlacol ... 44
Chinchayote ... 53
Chirimoyo ... 54
Chocolato con escamonea ... 252
„ „ magnesia ... 252
„ de salud ... 252
„ ferruginoso ... 252
„ simple ... 252
Chocolates ... 252
Chocolin ... 48
Chochocolito ... 40
Chochos ... 54
Chorrera ... 138
Chucata ... 64

D

Damar ... 55
„ de la Nueva Zelandia ó Austral. 55
„ „ las Indias Orientales ... 55
Damiana ... 55
Dátil ... 55
Daturina ... 143 270
Dedalera ... 55
Densidad del ácido sulfúrico comparada con los grados areométricos ... 10
Dentoclorurо de fierro ... 164
„ „ mercurio ... 165
Dentonitrato „ „ ... 145
Deutóxido de manganeso ... 78
„ „ mercurio ... 193
„ „ plomo ... 194
Deutoyoduro de mercurio ... 219
Dextrina ... 170
Díctamo ... 55
„ blanco ... 55
„ de creta ... 55
„ real ... 55
Diente de leon ... 55
Digestivo compuesto ... 311
„ simple ... 311
Digital ... 55
Digitalcina ... 171
Digitalina ... 170
„ amorfa ... 171
„ cristalizada ... 170 171
Digitina ... 171
Dinamita ... 181
Dolomia ... 206
Dominguilla ... 86
Doradilla ... 56
Dragon mitigado ... 166
Drimis de México ... 50
Duboisia ... 56
Duboisina ... 172
Dulcamara ... 56
Durazno ... 56

E

Ecapatli ... 56
Elaterio ... 57
„ francés ... 57
„ inglés ... 57
Elléboro blanco ... 57
„ negro ... 57
„ verdo ... 57
Electuario ... 253
„ de beleño opiado ... 253
„ „ cato compuesto ... 253
„ „ escordio opiado ... 253
„ „ tierra del Japon ... 253
„ diascordio de Fracástor ... 253
„ triaca ... 321
Electuarios ... 253
Elemí de México ... 64
Elcóptenos ... 232
Elianto glutinoso ... 93
Elixir amargo de Stoughton ... 254
„ de coca del Perú ... 254
„ „ garús ... 243
„ „ jaborandi ... 254
„ „ larga vida ... 254
„ „ propiedad ... 254
„ paregórico de la Farmacopea de Dublin ... 254
„ traumático ... 245
Emético ... 214
Emetina medicinal ... 254
„ morena ... 254
Emplasto aglutinante ... 255
„ antipodágrico de Taquenio . 256
„ aromático de Piña ... 257
„ catacmático ... 256
„ comun ... 257
„ con extracto de opio ... 257
„ confortativo de Vigo ... 256
„ contrarotura ... 256
„ de Alberto ... 256
„ „ alucema compuesto ... 255
„ „ Andrés de la Cruz ... 255
„ „ beleño ... 255
„ „ belladona ... 255
„ „ betónica ... 255
„ „ biyoduro de mercurio ... 257
„ „ cantáridas ... 255
„ „ caraña ... 255
„ „ cera católica ... 255
„ „ „ compuesto ... 255
„ „ cicuta ... 255
„ „ „ con gomo-resina amoniaco ... 255
„ „ cimbron de Castilla ... 255
„ „ cloral ... 256

Págs.
Emplasto de copal 257
„ „ cuatro fundentes 257
„ „ diapalma 257
„ „ diaquilon gomado 256
„ „ digital 255
„ „ estabillo de Puebla 256
„ „ estramonio 255
„ „ gálbano azafranado 256
„ „ gracia Dei 255
„ „ jabon 256
„ „ jabon alcanforado 256
„ „ la madre Tecla 256
„ „ „ vircina 257
„ „ „ vírgen 257
„ „ litargirio 257
„ „ melilloto 257
„ „ melilloto compuesto 256
„ „ óxido de plomo-proto 257
„ „ „ „ „ con azafran 256
„ „ „ „ „ rojo 256
„ „ „ „ „ y acotato do cobre 256
„ „ pez compuesto 255
„ „ ranas con mercurio 257
„ „ tacamaca 257
„ „ vigo con mercurio 257
„ divino 256
„ epispástico 255
„ fusco 256
„ para las hernias 256
„ regio 256
„ resolutivo 257
„ simple 257
„ vejigatorio 255
„ vejigatorio de Gutierrez 257
Emplastos 254
„ propiamente dichos 254
„ quemados 254
„ resinosos 254
„ mugüentos 254
Emulsion alcanforada 258
„ arábiga 258
„ comun 258
„ de cera blanca 258
„ „ semillas de melon 258
„ purgante de aceito de ricino. 258
„ „ „ la goma-resina escamonea. 258
„ „ „ resina de Jalapa 258
„ simple 258
Emulsiones 257
Encina 57
„ de mar 58
Enchiladera 88
Enebro comun 58
„ real 58
Eneldo 58
Enecianina 314
Enolados 317
Ensalada 38
Enula 58
Epazote 58
Epispástico 300
Ergotina de Bonjean 258
„ „ Wiggers 263
Eritrocoraloidina 48 172
Escabiosa 27
Escamonéa 58

Págs.
Escamonéa do Alepo 58
„ „ Antioquía 58
„ „ Esmirna 59
„ „ Montpellier 59
„ en conchas 58
„ negra y compacta de Alepo. 58
„ rubia de Trebisonda 58
„ vírgen 58
Escaramujo 104
Escila 59
„ del país 59
Escoba amarga 59
Escobilla 27 106
Escordio 59
Escorzonera do México 59
„ del país 108
Esencia de almendras amargas 234
„ „ „ „ artificial .. 144
„ „ anís 234
„ „ „ estrellado 234
„ „ azahar 236
„ „ bergamota 234 236
„ „ canela de Ceilan 235 237
„ „ „ „ China 235
„ „ cidra 236
„ „ clavo 235 237
„ „ eucalipto 236
„ „ flor do naranjo 236
„ „ hinojo 234
„ „ limon 236
„ „ linaloe 237
„ „ menta piperita 237
„ „ mirbana 144
„ „ mostaza 237
„ „ naranja 236
„ „ „ dulce 237
„ „ „ „ de Portugal . 237
„ „ sasafras 237 238
„ „ toronjil 238
„ „ zarzaparrilla 318
Esencias 232
Eserina 172
Espantalobos 98
Esparadrapo aglutinante 259
„ comun 259
„ de cola de pescado 259
„ „ emplasto de diaquilon gomado 259
„ „ vigo mercurial 259
„ revulsivo con tapsia 259
„ simple 259
„ vejigatorio 259
Esparadrapos 258
Espárrago 59
Especies 259
„ amargas 259
„ aperitivas 251
„ aromáticas 259
„ astringentes 259
„ carminantes 260
„ diaforéticas 259
„ diuréticas 251
„ emolientes 260
„ narcóticas 260
„ pectorales 260
„ purgantes 260
„ sudoríficas 260

Págs.
Esperma ... 59
Espinosilla ... 60
Espíritu carminante de Silvio ... 243
„ de cobre ... 115
„ „ cuerno de ciervo succinado 173
„ „ espanto para tomar ... 243
„ „ madera ... 115
„ „ Minderero ... 112
„ „ nitro ácido ... 123
„ „ „ dulcificado ... 124
„ „ sal amoniaco ... 137
„ „ Vénus ... 115
„ „ vinagre ... 115
„ „ vino ... 137
„ humeante de sal ... 119
„ volátil de cuerno de ciervo .. 173
„ „ „ succino ... 173
Espíritus ... 242
Espliego ... 24
Espouja ... 60
Esponjas medicinales ... 302
„ preparadas con cera ... 302
„ „ „ hilo ... 302
„ „ „ huevo ... 302
„ tostadas ... 302
Esponjilla ... 60
Estafiato ... 60
Estafisagra ... 60
Estaño ... 173
Esteapsina ... 196
Estearóptenos ... 232
Estiércol de lagarto ... 31
Estramonio ... 103
Estrella de San Nicolás ... 59
Estricnina ... 173
Etalato de etal ... 59
Éter acético ... 174
„ „ alcoholizado ... 174
„ „ medicinal ... 174
„ „ puro ... 174
„ alilsulfocianhídrico ... 237
„ amilnitroso ... 190
„ bromhídrico ... 175
„ etilacético ... 174
„ hídrico ... 175
„ metilclorhídrico biclorado ... 162
„ nitroso alcoholizado ... 175
„ normal ... 175
„ sulfúrico ... 175
„ vitriólico ... 175
„ yodhídrico ... 176
Eterolados ... 308
Etiope marcial ... 191
„ mineral ... 212
„ per sé ... 185
Eucalipto ... 61
Eucaliptol ... 236
Excremento de lagarto ... 31
Extractivo oxigenado ... 260
Extracto acuoso de opio ... 264
„ alcohólico de acónito ... 265
„ „ „ agárico blanco. 265
„ „ „ árnica ... 265
„ „ „ azafran ... 265
„ „ „ beleño ... 265 266
„ „ „ belladona . 265 266
„ „ „ cainca ... 265
„ „ „ cantáridas ... 265

Págs.
Extracto alcohólico de cápsulas de adormideras 265
„ „ „ cicuta ... 265 266
„ „ „ coca ... 265
„ „ „ cólchico ... 266
„ „ „ colombo ... 265
„ „ „ coloquíntidas . 265
„ „ „ conos de lúpulo 265
„ „ „ digital ... 265
„ „ „ encina de mar. 265
„ „ „ escila ... 265
„ „ „ estramonio ... 265
„ „ „ ipecacuana ... 265
„ „ „ jaborandi ... 265
„ „ „ lactucario ... 265
„ „ „ marihuana ... 265
„ „ „ nuez vómica .. 265
„ „ „ polígala de Virginia ... 265
„ „ „ ruda ... 265
„ „ „ sabina ... 265
„ „ „ semillas de estramonio .. 265
„ „ „ valeriana ... 265
„ „ „ zarzaparrilla .. 265
„ de ajenjo ... 264
„ „ artemisa ... 264
„ „ bayas de enebro ... 263
„ „ beleño ... 264
„ „ belladona ... 264
„ „ bistorta ... 264
„ „ canchalagua ... 264
„ „ cardo santo ... 264
„ „ centaura mexicana ... 264
„ „ cramería ... 264
„ „ cuasia amarga ... 264
„ „ cuantecomate ... 264
„ „ digital ... 264
„ „ dulcamara ... 264
„ „ estramonio ... 264
„ „ genciana ... 264
„ „ guayacan ... 264
„ „ haba de Calabar ... 265
„ „ manzanilla ... 264
„ „ mezquite ... 264
„ „ nogal ... 264
„ „ opio ... 264
„ „ orozúz ... 264
„ „ quina ... 264
„ „ „ calisaya ... 264
„ „ „ roja ... 264
„ „ ruibarbo ... 264
„ „ saponaria ... 264
„ „ Saturno ... 113
„ „ sen ... 264
„ „ tallos de lechuga ... 266
„ „ tormentila ... 264
„ „ végoto ... 113
„ „ zumos de acónito ... 266
„ „ „ „ beleño ... 266
„ „ „ „ belladona ... 266
„ „ „ „ cicuta ... 266
„ „ „ „ comelina ... 266
„ „ „ „ estramonio ... 266
„ „ „ „ zumaque venenoso ... 266
„ del cohombrillo de burro ... 57
„ gomoso de opio ... 264

Págs.
Extracto muriático 101
„ tebáico 264
Extractos 260
„ acuosos propiamente dichos. 261
„ de zumos de frutos 261
„ „ „ „ plantas depurados 261
„ „ „ „ „ no depurados 261
„ fluidos ó líquidos 262

F

Falsa alcaparra 63
Fenol 121
„ carbónico 126
Ferrocianato de quinina 176
Ferrocianuro de potasio 156
Fierro 177
„ porfirizado 177
„ reducido por el hidrógeno 177
„ „ „ la electricidad 177
Filonio romano 253
Flecha de agua 95
Flor de encino de Puebla 61
„ „ fuego 61
„ „ la campana 105
„ „ mácias 76
„ „ maravilla 38
„ „ Mayo 38
„ „ muerto 110
„ „ muertos 53
„ „ nieve 62
„ „ Noche Buena 61
„ „ Pascua 61
„ „ piedra 56
„ „ San Juan 61
„ „ Santiago 61
„ „ Santo Domingo 62
„ „ vinagre 313
„ „ Yucatan 38
„ del camaron 98 99
„ „ clavo 105
„ „ corazon 108
„ „ cuervo 72
„ „ chupamirto 60
„ „ látigo 74
„ „ tigre 38
Flores de azufre 143
„ „ benjuí 116
„ „ bórax 117
„ „ zinc 195
Floricuerno 74
Floridcina 178
Fomentaciones 266
Fomento emoliente 266
„ narcótico 266
Fomentos 266
Fosfato de amoniaco 179
„ „ cal 178
„ „ „ tribásico 178
„ „ „ neutro 178
„ „ sesquióxido de fierro citro-amoniacal 178
„ „ sosa 179
„ férrico 179
„ ferroso-férrico 179
„ neutro de sosa 179

Págs.
Fosfato tribásico de amoniaco neutro. 179
Fósforo 179
„ amorfo 180
„ rojo 180
Fosfuro de zinc 180
Fotógeno 88
Frailecitos 40
Fresa 61
Fresno 61 320
Frutos carminantes 259
„ pectorales 266
Fuco avejigado 57
Fumaria 61
Fumigacion de cloro 266
„ Guytoniana 266
„ nítrica 267
Fumigaciones 266

G

Galanga 61
„ do China 61
Galba 84
Gálbano 61
„ blando 62
„ seco 62
Gárgaras 267
Gargarismo aluminoso 267
„ astringente 267
„ de borato de sosa 267
Gargarismos 267
Gas hilarianto 200
Gasterasa 197
Gavia 64
Gayuba del país 62
Gelsemio 62
Genciana 62
Giganto 61
Glicerado de almidon 267
„ „ azufre 267
„ „ extracto de beleño 267
„ „ „ „ belladona ... 267
„ „ „ „ cicuta 267
„ „ „ „ opio 267
„ „ tanino 267
„ „ yoduro de potasio 267
„ „ „ yodurado 268
Glicerados ó Glicoratos 267
„ con las plantas 267
Glicerina 180
Glóbulos 247
Gloria 56
Glu 62
Gobernadora de México 63
„ „ Puebla 63
Goma alquitira 65
„ amoniaco 66
„ arábiga 63
„ „ del país 64
„ archopin 50
„ caraña 42
„ damar 55
„ de Basora 65
„ „ Galam 65
„ „ Gonaté ó Gonaké 65
„ „ limon 49 64
„ „ mozquite 64
„ „ nopal 64

Págs.
Goma de rio arriba 65
„ „ Sadrabreida ó Salabreda 65
„ „ Sassa 65
„ „ Sonora 64
„ „ tierra 27
„ del país 64
„ „ Senegal 65
„ „ „ de rio abajo 65
„ elástica 63
„ extranjera 63
„ gálbano 61
„ guta 63
„ laca 64 320
„ manglo 64
„ olivano 70
„ quino 65
„ serífica 95
„ tragacanto 65
„ túrica 63
Gomo-resina amoniaco 66 268
„ asafétida 268
„ de euforbio 66
„ „ gálbano purificada .. 268
Gordolobo do Europa 56
„ del país 66
Gotas amargas 254
„ „ do Baumé 268
Grajeas 289
„ de bromuro do alcanfor 268
„ „ valerianato de amoniaco ... 268
„ „ „ „ fierro 268
„ „ „ „ quinina 268
„ „ „ „ zinc 268
Grama 66
Grana 46
Granado 66
Granillos 268 289
„ de ácido arsenioso 269
„ „ aconitina 269
„ „ arseniato de antimonio .. 269
„ „ „ „ sosa 269
„ „ atropina y sus sales 269
„ „ codeina 269
„ „ digitalina do Homolle ... 269
„ „ „ „ Nativelle .. 269
„ „ estricnina y sus sales 269
„ „ fosfuro de zinc 269
„ „ morfina y sus sales 269
„ „ narceina 269
Granos de los canarios 26
„ „ vida de Mesno 290
Granza 94
Grasilla 67
Greta 194
Guaco 67
„ de San Cristóbal 67
Guaje 101 39
„ cirian 51
Guanajuatita 146
Guarana 67
Guau 160
Guanchilli 36
Guayabo 67
„ de las sabanas 67
„ rojo y blanco 67
Guayacan 67
Guayaco 67
Guía de jazmincillo 56

Págs.
Güiro 51
Gutagamba 63

H

Haba 68
„ de Calabar 68
„ „ San Ignacio 38 68
„ tonca 68
Habilla de San Ignacio 68
Hanchinol 68
Hanchinoli 68
Harina de linaza 298
„ „ mostaza 298
Harinas emolientes 269
„ resolutivas 269
Helecho macho 68
Helmintocorton 82
Henequen 77
Heno 69
Hez do vino 315
Hidralcohol aromático 269
Hidrato de bicarburo de hidrógeno ... 137
„ „ cal 191
„ „ cloral 159
„ „ éter 137
„ „ fenila 121
„ „ gas olcificante 137
„ „ óxido do etilo 137
„ „ óxido de glicerilo 180
„ „ „ „ lipilo 180
„ „ peróxido de fierro gelatinoso 181
„ „ sesquióxido de cromo 203
„ „ „ „ fierro 181
„ férrico 181
Hidratos de esencias 232
Hidriodato de potasa 221
„ „ sosa 221
Hidrobromato do potasa 149
Hidrocarbonato de magnesia 152
Hidrocianato de fierro 155
Hidroclorato do antimonio 163
„ „ barita 163
„ „ cal 163
„ „ magnesia 165
„ „ oro 167
„ „ potasa 167
„ „ protóxido do sosa 167
Hidrocotila 69
Hidroferrocianato de quinina 176
Hidrógeno sulfurado 127
Hidrolatos 238
Hidrosulfato de sosa 212
„ „ sulfuro de antimonio hidratado 200
„ sulfurado de antimonio . 210
Hidruro do amide 137
„ „ benzoilo 234
„ „ fenilo 144
„ „ naftila 186
„ „ tricloroacetilo 159
„ „ triclorocrotonilo 159
Hiedra morada 105
„ terrestre 105
Hiel de toro 69
Hierro 177

Pág.
Hígado de azufre 212
„ „ „ calcáreo 211
„ „ „ sódico 212
Higos 69
Higuera infernal 69 319
Higuerilla 69 319
Higueron 102
Higuerote 102
Hinojo 69
Hipericon 69
Hipoclorito de cal 182
„ „ „ líquido 182
„ „ sosa 183
„ „ „ líquido 182
Hipofosfito de cal 183
„ „ sosa 183
Hiposulfito de sosa 184
Hisopo de México 70
„ „ Puebla 70
„ del país 70
Hobo de las Antillas 46
Hojas de San Pedro 70
Hombrecillo 76
Horchata de almendras 258
Horchatas 257
Huacamote 70
Huacanalá 28
Hualhua 108
Huamuchil 70
Huanita 70
Huauzontle 70
Huaxacan 67
Hueso de fraile 108
Huevo de gallina 70
Huichichile 60
Huinar 70
Huitlacoche 70
Hule 62

I

Ictiocola 47
Incienso 70
„ de África 70
„ „ la India 70
„ „ Petapa 27
Índigo 28
Informe que rindió la Comision de Farmacopea á la Sociedad Farmacéutica. IX
Informe de la Comision permanente de Farmacopea de la 2ª edicion XXIII
Infusion de linaza 310
„ „ tamarindos 310
Ingo 30
Inmortal 27
Intenciones de López 299
Inyeccion con subnitrato de bismuto . 269
„ „ tanino 269
„ de extracto de corneznelo de centeno segun Ivon ... 270 320
„ „ sulfato de atropina 270
„ „ „ „ estricnina 270
„ „ „ „ morfina 270
„ „ „ „ quinina 271
„ para conservacion de cadáveres 168
„ subcutánea de clorhidrato de morfina 270
Pág.
Inyecciones 269
„ hipodérmicas 269
„ subcutáneas 269
Ipecacuana anillada menor y mayor .. 71
„ blanca 71
„ de América 108
„ „ las minas de oro 71
„ del Brasil 71
„ „ país 71
„ escabrosa 71
„ gris 71
„ negra ó de Cartagena 71
„ oficinal 71
„ ondeada 71
Iquimite 48
Ítamo real 55
Ixtle 77

J

Jabon animal 271
„ calcáreo 282
„ de Castilla 271
„ „ Marsella 271
„ „ médula de buey 271
„ „ plomo 257
„ „ tuétano 271
„ medicinal 271
Jabonadura 283
„ alcanforada 283
Jabonera 84
Jabones 271
„ insolubles 271
„ solubles 271
Jaborandi 71
Jacalosuchil 72
Jalapa 72
„ de Querétaro 72
„ „ Tampico 72
„ hembra 72
„ ligera 72
„ macho 72
„ oficinal 72
Jalde 73
Jaldre 73
„ de China 73
Jalea de Carragaheen 272
„ „ líquen isländico 272
„ seca de líquen 304
Jaleas 271
Jaltomate 73
Jamaica 73
Jara 73
Jarabe aperitivo 275
„ atemperante 273
„ balsámico 273
„ comun 274
„ de acetato de morfina 276
„ „ ácido cianhídrico 274
„ „ „ cítrico 274
„ „ „ hidrociánico 274
„ „ „ prúsico 274
„ „ „ tártrico 274
„ „ acónito 275
„ „ achicoria 274
„ „ „ con ruibarbo 274
„ „ adormideras 274
„ „ ajenjo 276

Págs.
Jarabe de almendras 274
„ „ alquitran 275
„ „ altea 275
„ „ amapola 275
„ „ apio compuesto 275
„ „ Aubergier 277
„ „ azafran vinoso 275
„ „ azabar 275
„ „ bálsamo de Tolú 273
„ „ beleño 275
„ „ belladona 275
„ „ benjuí 274
„ „ canela 275
„ „ catecú 276
„ „ cidra 276
„ „ cinco raíces 275
„ „ clavel 275
„ „ clorhidrato de morfina 276
„ „ coca del Perú 277
„ „ Cocinero 278
„ „ codeina 276
„ „ corteza de limon 276
„ „ „ „ naranja amarga. 276
„ „ „ „ dulce .. 276
„ „ cramería 276
„ „ cuantecomate 276
„ „ culantrillo 276
„ „ diacodion 276
„ „ digital 274
„ „ estoraque 275
„ „ estramonio 274
„ „ éter sulfúrico 275
„ „ encalipto 276
„ „ extracto de opio 275
„ „ flor de durazno 276
„ „ „ „ naranjo 278
„ „ genciana 275
„ „ goma arábiga 276
„ „ guayacan 276
„ „ hidrato de cloral 277
„ „ hipofosfito de cal 277
„ „ „ „ sosa 277
„ „ horchata 247
„ „ ipecacuana 277
„ „ jaborandi 277
„ „ lactofosfato de cal 277
„ „ lactucario opiado 277
„ „ limon 274 276
„ „ maná 277
„ „ meconio 276
„ „ membrillos 277
„ „ menta pipcrita 275
„ „ miel 285
„ „ monesia 276
„ „ moras 277
„ „ mucílagos 275
„ „ narceina 277
„ „ orozúz 278
„ „ peonía 276
„ „ piña 277
„ „ polígala de Virginia 277
„ „ quina 278
„ „ „ gris 278
„ „ rosa 278
„ „ ruibarbo 278
„ „ „ compuesto 274
„ „ San José 273
„ „ sen 278

Págs.
Jarabe de sulfato de morfina 276
„ „ „ „ quinina 278
„ „ tamarindos 278
„ „ timbirichi 277
„ „ yoduro ferroso 278
„ „ zarzamoras 277
„ „ zarzaparrilla 278
„ „ „ compuesto 278
„ „ zumo de granadas 277
„ „ „ „ limones 277
„ depurativo 278
„ „ de Chavert 279
„ por simple solucion 272
„ simple 272 274
„ sudorífico 278
„ temperante 273
Jarabes 272
„ compuestos 272
„ por clarificacion con la albumina ó por la pasta de papel. 272
„ „ método mixto 273
„ „ mezcla con el jarabe simple y evaporacion 272
„ „ mezcla con el jarabe simple sin evaporacion 273
„ „ solucion y evaporacion ... 272
Jarilla 73
Jengibre 73
Jícama 73
Jitomate 73 103
Jobo 46
Jocoyol 99
Jocuistle 102
Jugo de acacia 30
„ „ berros 280
„ „ borraja 280
„ „ cicuta 280
„ „ estramonio 280
„ „ granada 280
„ „ limones 280
„ „ membrillos 280
„ „ moras 280
„ „ naranjas amargas 280
„ „ „ dulces 280
„ „ rosa 280
„ „ zarzamora 280
Jugos vegetales 279
Julepe gomoso 293
Julos 20
Jumete 73
Juncia redonda 87
Junco 74
Junípero 58
Junquillo 74

K

Kamala 74
Karabé 26
Kárabe de Sodoma 31
Kerosena 88
Kerosina 88

L

Laca 64
„ del país 64
Lactato de fierro 184

Págs.
Lactato de magnesia 184
„ „ quinina 185
„ „ zinc 185
Lacteina 143
Lactina 143
Lactosa 143
Lactucario 74
„ aleman 74
„ de Aubergier 74
„ inglés 74
Lamedor blanco 280
Lampazo 34
Lana filosófica 195
„ fósil 27
Lanten 74
Láudano de Rousseau 281
„ „ Sydenham 281
Laurel 74
„ tulipan 108
Lavativa purgante 281
Lavativas 281
Lavatorios 283
Leche de almendras 258
„ „ azufre 143
„ „ cera 258
„ „ tierra 152
„ para niños 281
„ virginal 281
Lechera 89
Lechuga 74
Lechuguilla 19 39
Lengua de ciervo 74
„ „ perro 45
Lenteja 74
Lentejilla 74 320
Lentisco 24
Leño nefrítico 100
Licopodio 74
Licor amoniacal empireumático 173
„ anodino nitroso 175
„ arsenical de Fowler 305
„ cupro-potásico de Barreswill 281
„ „ „ „ Fehling 281
„ de espuma 246
„ „ Labarraque 183
„ „ Pravaz 164
„ „ Van-Swieten 282
„ mineral de Fowler 305
„ sacarimétrico 281
Licuala 96
Liga 82 93
Limadura de fierro 177
Limon 75
Limonada clorhídrica 282
„ de Alyon 282
„ hemostática 282
„ mineral 282
„ nítrica 282
„ purgante 251
„ sulfúrica 282
Limoncillo 72 75
Linaloe de México 75
Linaza 75
Linimento amoniacal 282
„ „ alcanforado 282
„ calcáreo 282
„ calmante 283
„ de cal 282

Págs.
Linimento de cloral 283
„ „ jabon alcanforado 283
„ „ „ de Goulard 283
„ „ opodeldoc 245
„ jabonoso de la Farmacopea española 246
„ narcótico 283
„ volátil 282
„ „ alcanforado 282
Linimentos 282
Líquen carragaheen 75
„ de Islandia 75
„ „ perros 75
Liquidámbar 33
Lirio de Florencia 75
„ „ Guadalajara 59
Litargirio 194
„ de oro 194
„ „ plata 194
„ „ Zimapan 194
„ del Cardonal 194
„ inglés 194
Lobelia 76
Locion alcalina 283
„ de borato de sosa 283
„ sulfurosa antipsórica 283
Lociones 283
Lúpulo 76
Llaba 76
Llanten 74
Llorasangre 36
Lloron 97

M

Macallo 76
Mácias 76
Madre de perla 178
Madroño 62
Magdaleones 255
Magisterio de azufre 143
„ „ bismuto 187
„ „ plomo 153
Magnesia calcinada 192
„ comun 152
„ del Norte 153
„ inglesa 153
„ líquida 136
„ negra 78
„ pura 192
Maguey cimarron 138
„ chino 138
„ manso ó cultivado 76 138
„ meco 77
„ temametl 138
„ verde 138
Maíz 77
Malagueta 88
Malamujer 110
Mal de ojo 82
Malva 77
Malvabisco 26
Mamey 77
Mamá 77
„ canelon ó lágrima 77
„ de Calabria ó Capacy 77
„ „ Sicilia ó de Geracy 77
„ del monte Sinaí 77

Págs.
Maná en suerte ó comun 77
„ graso 77
Mandioca 100
Manganesa 78
Mango 78
Mano de leon 17
Mantecа con álamo 299
„ „ benjuí 299
„ de antimonio 163
„ „ cacao 283
„ „ cerdo 284
„ „ coco 284
„ „ nuez moscada 284
„ „ papel 320
„ „ zinc 168
Manto de la Vírgen 105
Manzanas de cocina 20
Manzanilla comun ó de Alemania 78
„ del país 78
„ romana 78
Marañon 78
Maravilla 79
Maribuana 79
Marrubio 79
Marte 177
Masatetes 79
Mastuerzo 36 79
Mataperros 47 84
Mataratones 116
Materias grasas de orígen vegetal y animal 223
Mático 79
Matitas 30
Mayos 47
Mazorquilla 84
Medidas de capacidad 3
„ „ extension 3
Médula de buey 310
„ preparada 310
Mejorana 79
Melampodio 57
Meliloto 79 320
„ citrino 79
Melito de acetato de cobre 284
„ „ bayas de saúco 245
„ „ moras 245 285
„ „ saúco 285
„ escarótico 284
„ simple 285
Melitos 284
Melocoton 56
Melon 80
Membrillo 80
Menta 105
„ piperita 106
Mentena 237
Mentol 237
Mercurio 185
„ de vida 163
„ dividido 185
„ dulce 166
„ extinguido 185
Metantimoniato de potasa 145
Mezcal 138
Mezclas refrigerantes 5
Mezereon 70 80
Mezquite 80
Michoacan 80

Págs.
Miel egipciaca 284
„ rosada de cirujanos 285
„ vírgen 80 285
Mil en rama 81
Minio 194
Miosina 196
Miristina 284
Mirra 81
„ de la India 81
Mirtilo 81
Mirtillo 81
Mispatle 81
Mixtura antidiarriéca 258
„ de Silvio 293
Moca 76
Moitli 82
Molonqui 104
Mombin 46
Monacillo 81
Monobromuro de alcanfor 148
Monohidrato de bicarburo de hidróg°. 175
Monosulfuro de sodio cristalizado 212
Moral blanco 81
„ negro 81
Morfina 185
Moriscas 27
Mostaza blanca 82
„ negra 82
Mucílago de chía 285
„ „ goma arábiga 285
„ „ „ tragacanto 285
„ „ raíz de altea 285
„ „ semillas de lino 285
„ „ „ „ membrillo ... 285
„ „ „ „ zaragatona ... 285
Mucílagos 285
Muérdago 82
Mnicle ó mnitle 82
Muriato de amoniaco 162
„ „ barita 163
„ „ cal 163
„ „ fierro, al máximo 164
„ „ magnesia 165
„ „ mercurio 166
„ „ oro 167
„ „ „ y sosa 167
„ „ potasa 167
„ „ sosa 167
„ „ zinc 168
„ oxigenado de mercurio 165
„ „ „ potasa 160
Musgo de Córcega 82
„ „ Islandia 75
„ marino aperlado 75

N

Nabo 82
Naftalena 186
Naftalina 186
Naranjo agrio 82
Narceina 186
Narciso amarillo 108
Negritas 49
Negro animal 150
Neldos 58
Neroli 236
Ninfa 83

Págs.
Nitrato ácido de mercurio ... 145
„ básico de bismuto ... 187
„ de amoniaco ... 187
„ „ dentóxido de mercurio ... 145
„ „ fierro ... 188
„ „ mercurio líquido ... 145
„ „ peletierina ... 197
„ „ pilocarpina ... 199
„ „ plata cristalizado ... 188
„ „ „ fundido ... 189
„ „ potasa ... 189
Nitrito de amilo ... 190
Nitro ... 189
„ amoniacal ... 187
Nitrobencina ... 144
Nitroglicerina ... 181
Nitro inflamable ... 187
Nogal ... 83
Nopalillo ... 83
Nuez de agallas ... 20
„ moscada ... 83
„ „ de las Molucas ... 83
„ „ hembra ... 83
„ vómica ... 84

Ñ

Ñamole ... 84

O

Ocuje de la Habana ... 84
Ojimiel ... 286
„ de escila ... 286
Ojo de borrico ... 84
„ „ buey ... 84
„ „ gallo ... 84
„ „ venado ... 84
Ojos de cangrejo ... 178
Oleolatos ... 232
Oleosacaruros ... 285
Olíbano ... 70
Olivo ... 84
Ombligo de Vénus ... 84
Opiata de copaiba compuesta ... 285
Opiatas ... 253
Opio ... 84
„ de Constantinopla ... 84
„ „ Egipto ... 85
„ „ Esmirna ... 84
„ „ la India ... 85
„ „ Persia ... 85
Opodeldoc de Elerker ... 246
Opopicnolados ... 262
Opoponaco ... 85
Orégano ... 85
Oreja de burro ... 85
Oropimente ... 73
Orozúz ... 85
Ortiga ... 86
Ourari ... 52
Oxalato ácido de potasa ... 146
„ de protóxido de fierro ... 190
„ ferroso ... 190
Oxeolados ... 313
Oxiclorurо amoniacal de mercurio ... 165
Oxido azotoso ... 200
„ blanco de antimonio ... 191
„ „ „ arsénico ... 116
Oxido de amonio en solucion ... 137
„ „ antimonio moreno ... 200
„ „ „ precipitado ... 190
„ „ calcio ... 191
„ „ etilo ... 175
„ „ fierro dializado ... 191
„ „ „ hidratado ... 192
„ „ „ magnético ... 191
„ „ magnesio ... 192
„ „ mercurio ... 193
„ „ plata ... 193
„ „ plomo ... 194
„ „ potasio ... 194
„ „ zinc ... 195
„ „ zinc por descomposicion ... 195
„ fénico ... 121
„ ferroso-férrico ... 191
„ negro de fierro ... 191
„ „ „ manganeso ... 78
„ nitroso ... 200
„ plómico ... 194
„ plomoso ... 194
„ rojo de fierro ... 192
„ „ „ mercurio ... 193
„ „ „ plomo ... 194
Oxígeno ... 196
Oximelitos ... 284
Oximiel de bulbos de cólchico ... 286
„ escilítica ... 286
„ simple ... 286
Oxisulfuro de antimonio hidratado ... 200
„ „ „ sulfurado rojo 210

P

Pachote ... 89
Pagna ... 21
Pajarilla ... 61
Palamoud ... 38
Palancapatli ... 39
Palmacristi ... 69 319
Palo amarillo ... 36
„ bobo ... 86
„ de almizcle ... 49
„ „ Campeche ... 86
„ „ tinte ... 86
„ del Brasil ... 86
„ „ muerto ... 86
„ dulce ... 85
„ mulato de México ... 86
„ santo ... 67
„ seco ... 76
Pan caliente ... 83
Panacea mercurial ... 166
Paual ... 74
Pancreatina oficinal ... 196
Paño de Holanda ... 61
Papa ... 86
Papaina ... 197
Papayo ... 86
Pareira brava ... 38
Parietaria ... 87 320
Pasas ... 87
Pasta cáustica de Viena ... 249
„ de altea ... 286
„ „ carragahcen ... 286
„ „ goma arábiga ... 286
„ „ líquen con opio ... 286

Págs.
Pasta de líquen isländico 286
„ „ malvabisco 286
„ escarótica 249
Pastas 286
Pastillas 286
„ alcalinas 288
„ balsámicas 287
„ de ácido cítrico 287
„ „ „ oxálico 287
„ „ „ tártrico 287
„ „ altea 288
„ „ azufre 287
„ „ bálsamo de Tolú 287
„ „ bicarbonato de sosa 288
„ „ clorato de potasa 288
„ „ cuantecomato 288
„ „ Darcet 288
„ „ goma arábiga 288
„ „ ipecacuana 288
„ „ menta piperita 288 289
„ „ orozúz 288
„ „ santonina 289
„ „ Vichy 288
„ digestivas 289
„ inglesas de menta 289
Pastle 69
Pata de leon 26
Patata 86
Patol 48
Paulinia 67
Pebetes antiasmáticos 248
Pegarropa de flor amarilla 109
Peletierina 197
Pelitre 87
Peonía del país 87
„ verdadera 87
Pepita de San Ignacio 68
Pepsina 197
„ ácida 197
„ amilácea 197
Percarbonato de potasa 154
Percloruro de fierro 164
„ „ „ sólido 164
„ „ fórmilo 162
„ „ mercurio 165
„ „ oro 167
Perejil 87
„ de perro ó de burro 45
Periquillo 69
Peritre de África 87
„ del país 87
Perlas 247
Permanganato de potasa 198
Peróxido de fierro 192
„ „ „ anhidro 192
„ „ manganeso 78
„ „ mercurio 193
Persulfuro de potasa 212
Peryoduro de fórmilo 218
Pesas medicinales usadas en la República mexicana, siguos con que se representaban en las recetas, y su valor equivalente en gramos 1
Petróleo 87 88
Pez 37
„ amarilla 88
„ blanca 88
„ de Borgoña 88

Págs.
Pez de Judea 31
„ „ los Vosges 88
Pica-pica del Perú 84
Picosa 88
Picrato de amoniaco 198
„ „ cinconina 198
„ „ magnesia 198
„ „ potasa 198
„ „ quinina 198
„ „ sosa 198
Piedra de cantorio 194
„ infernal 189
„ „ blanca 189
„ lípis 205
Piel divina 256
Píldoras 289
„ antecibum 290
„ azules 290
„ de acíbar 290
„ „ Anderson 290
„ „ bicloruro de mercurio opiadas 291
„ „ Blancard 290
„ „ Bland 291
„ „ Boncio 291
„ „ carbonato ferroso de Vallet 292
„ „ cinoglosa 291
„ „ „ opiadas 291
„ „ copaiba 291
„ „ Dupuytren 291
„ „ larga vida 290
„ „ Méglin 291
„ „ mercurio simples 290
„ „ opio compuestas 291
„ „ protoyoduro de fierro 290
„ „ Sedillot 291
„ „ sulfato de quinina 292
„ „ trementina 292
„ „ Vallet 292
„ „ yoduro ferroso 290
„ escocesas 290
„ estomacales 290
„ ferruginosas de Bland 291
„ mercuriales 290
„ „ de Sedillot 291
„ „ jabonosas 291
„ pacíficas 291
„ para la tos 291
Pilocarpina 198
Pilon 76
Pimienta de América 29
„ „ cola 51
„ „ Tabasco 88
„ gorda 88
„ larga 88
„ negra 88
Pimiento 54
Pimienton 88
Pingüica ó Piudicua 62
Piña 89
Piñuela 102
Piperina 199
Pípila ciega 40
Pipiolli 45
Pipitzahoac 89
Pipitzahoina 199
Pipitzahuac 89
Pirofosfato de sosa 179

Págs.
Pirolucita de los mineros 78
Piroxilina 199
Pitazábida 109
Plantas narcóticas 228
Plátano 89
„ costeño 89
„ de Costa Rica 89
„ „ China 89
„ „ Manila 89
„ domínico 89
„ guineo ó camburi 89
„ largo ó zapalote 89
„ rojo 89
„ vainilla 104
Plato y taza 90
Plombato de protóxido de plomo 194
Plumajillo 81
Pócimas 244
Pocion ácida 293
„ alcalina 292
„ antiemética de Rivière 292
„ antiespasmódica del Dr. Montaña 293
„ aromática anodina 293
„ astringente de Silvio 293
„ calmante 293
„ carminante 293
„ contra el vómito de sangre ... 293
„ de cato con opio 293
„ „ Chopart 293
„ „ hinojo opiada 293
„ „ rosas compuesta 281
„ digestiva simple 293
„ efervescente de Rivière 292
„ estibiada 293
„ estibiopiada de Peyson 293
„ gascosa 292
„ gomosa 293
„ paregórica 293
Pociones 292
Pocito de la Villa de Guadalupe 155
Pochotle 89
Poleuta de Galeno 248
Poleo 89
Polígala de Virginia 89
„ mexicana 89
Polisulfuro de potasio 212
Polvo antiepiléptico 296
„ antimonial 298
„ antireumático 299
„ antivenéreo 299
„ aromático rosado 298
„ cálcico-potásico 249
„ católico de Palacios 297
„ de acíbar 295
„ „ ácido cítrico 295
„ „ „ oxálico 295
„ „ „ tártrico 295
„ „ agárico blanco 295
„ „ albayalde 295
„ „ alcanfor 296
„ „ Algaroth 163
„ „ alholva 297
„ „ almácigа 297
„ „ almagre 296
„ „ apoyo 299
„ „ arroz 296
„ „ asafétida 297

Págs.
Polvo de azafran 296
„ „ azufre oficinal 143
„ „ beleño 296
„ „ bellotas de encino tostadas .. 247
„ „ benjuí 297
„ „ bicarbonato de sosa 296
„ „ bióxido de manganeso 298
„ „ „ „ mercurio 295
„ „ bitartrato de potasa 295
„ „ bol arménico 296
„ „ borato de sosa 296
„ „ cabalonga 298
„ „ canela 296
„ „ cantáridas 296
„ „ carbon vegetal 298
„ „ carbonato de plomo 295
„ „ „ „ sosa 296
„ „ cardenillo 298
„ „ castóreo 296
„ „ cebadilla 297
„ „ cebolleja 297
„ „ „ compuesto 299
„ „ cochinilla 296
„ „ contrayerba compuesto 296
„ „ cortezas de copalchi 296
„ „ „ „ encino 298
„ „ „ „ fresno 298
„ „ „ „ las quinas 296
„ „ „ „ sasafrás 296
„ „ „ „ saúz 298
„ „ crameria 296
„ „ creta 296
„ „ cuasia amarga 297
„ „ cubebas 296
„ „ cuernecillo de centeno 297
„ „ cuso 297
„ „ digital 297
„ „ Dower 297
„ „ escamonéa 297
„ „ escila 297
„ „ estafisagra 297
„ „ estaño 173
„ „ euforbio 297
„ „ flores de alhucema 298
„ „ „ „ manzanilla 298
„ „ fosfato de cal estibiado 298
„ „ goma amoniaco 297
„ „ „ arábiga 297
„ „ „ de Sonora 297
„ „ guayacan 297
„ „ guteta 296
„ „ haba 297
„ „ hinojo 297
„ „ „ compuesto 299
„ „ hojas de atlanchana 298
„ „ „ „ belladona 296
„ „ „ „ calancapatle 298
„ „ „ „ capitaneja 298
„ „ „ „ cicuta 296
„ „ „ „ estramonio 296
„ „ „ „ malvas 296
„ „ „ „ naranjo 298
„ „ „ „ romero 298
„ „ „ „ sen 298
„ „ incienso 297
„ „ ipecacuana 297
„ „ „ compuesto 297
„ „ „ opiado 297

Págs.
Polvo de jabon medicinal 297
„ „ jalapa 297
„ „ „ compuesto 297
„ „ James 298
„ „ jengibre 298
„ „ linaloe 297
„ „ linaza 298
„ „ litargirio 298
„ „ magnesia 296
„ „ mirra 297
„ „ mostaza 298
„ „ nitrato do potasa 296
„ „ nuez moscada 298
„ „ „ vómica 298
„ „ Olivencia 299
„ „ opio 298
„ „ óxido de antimonio compuesto 298
„ „ peonía compuesto 296
„ „ pimientas 297
„ „ protóxido de plomo 298
„ „ raíz de altea 298
„ „ „ „ aristolóquia 297
„ „ „ „ belladona 296
„ „ „ „ cinoglosa 296
„ „ „ „ colombo 297
„ „ „ „ contrayerba 297
„ „ „ „ cúrcuma 297
„ „ „ „ genciana 296
„ „ „ „ lirio de Florencia 297
„ „ „ „ orozúz 298
„ „ „ „ peonía 297
„ „ „ „ peritre 297
„ „ „ „ suelda 297
„ „ „ „ valeriana 297
„ „ „ „ zarzaparrilla 298
„ „ resina de guayacan 297
„ „ rosa 298
„ „ rosa compuesto 298
„ „ ruibarbo 296
„ „ sándalo 297
„ „ Sandoval 299
„ „ saugre de drago 297
„ „ santónico 297
„ „ Sedlitz 298
„ „ simarruba 298
„ „ sulfato de alúmina y de potasa 295
„ „ „ „ potasa 295
„ „ „ „ sosa 296
„ „ „ „ „ compuesto 298
„ „ „ „ zinc 296
„ „ sulfuro de antimonio 298
„ „ tartrato do antimonio y de potasa 295
„ „ „ „ „ y sosa 296
„ „ „ „ „ „ „ compuesto. 298
„ „ zarzaparrilla compuesto 299
„ del Marqués 296
„ de los cartujos 200
„ dentrífico de Comoto 299
„ estibiado 298
„ estornutatorio 299
„ galactóforo 299
„ gasógeno alcalino 299
„ „ laxante 298
„ jalapino 297
„ para agua de sosa 299
„ salino del Dr. Montaña 298

Págs.
Pólvora de algodon 199
Polvos 293
„ de Juanes 193
Pomada alcanforada 299
„ amoniacal 300
„ antipsórica 300
„ astringente de Fernel 312
„ azufrada 299
„ citrina 302
„ con bióxido de mercurio 299
„ „ óxido de zinc y cardenillo 312
„ de agallas compuesta 312
„ „ Alderete 311
„ „ alquitran 299
„ „ Alyon 302
„ „ atropina 300
„ „ Autenrieth 300
„ „ belladona 300
„ „ biyoduro de mercurio 300
„ „ carbonato de plomo 311
„ „ „ „ „ compuesta. 311
„ „ cloral 300
„ „ cloruro de mercurio precipitado 300
„ „ Desault 300
„ „ extracto de belladona 300
„ „ „ „ estramonio 300
„ „ Gondret 300
„ „ Helmerich 300
„ „ hojas de beleño 300
„ „ „ „ belladona 300
„ „ „ „ cicuta 300
„ „ „ „ estramonio 300
„ „ Lyon 301
„ „ manzana camuesa 301
„ „ nitrato de mercurio 302
„ „ óxido rojo de mercurio 300
„ „ „ „ „ plomo 312
„ „ populeon 228 301
„ „ precipitado blanco 300
„ „ „ rojo 301
„ „ protocloruro de mercurio 300
„ „ protoyoduro de mercurio 300
„ „ Rhazis 311
„ „ sándalo alcanforada 312
„ „ sulfato de quinina 301
„ „ toronjil 301
„ „ Valencia 301
„ „ Villette 301
„ „ yodo 301
„ „ yodoformo 301
„ „ yoduro de azufre 300
„ „ „ „ plomo 301
„ „ „ „ potasio 301
„ „ „ „ „ yodurado 301
„ epispástica amarilla 301
„ estibiada de Autenrieth 300
„ „ „ Poyson 302
„ fenicada 302
„ mercurial 302
„ „ doble 312
„ nerval 245
„ nervina 245
„ nítrica 302
„ oftálmica de Desault 300
„ oxigenada 302
„ para los labios 301

Págs.
Pomada rosada 302
„ sulfuro-alcalina 300
„ virginal 312
Pomadas 299
Ponchishuitz 90
Ponfolix 195
Potasa aperlada 154
„ cáustica por la cal 194
„ por el alcohol 195
„ „ la cal 195
Precipitado amarillo 207
„ blanco 166
„ per sé 193
„ rojo 193
Preparacion de esponjas medicinales . 302
Prisco 56
Prodigiosa 90
Propilamina 200
Protobromuro de fierro 148
Protocianuro de potasio y de fierro ... 156
Protoclorruro de antimonio 163
„ „ fierro 164
„ „ mercurio 166
„ „ mercurio al vapor 166
„ „ mercurio por sublimacion 166
Protosulfuro de antimonio 210
„ „ „ hidratado . 200
„ „ fierro 211
Protóxido de antimonio 190
„ „ azoo 200
„ „ calcio 191
„ „ hidrógeno 132
„ „ plomo 194
„ „ potasio hidratado 194
Protoyoduro de mercurio 220
Prusiato de fierro 155
„ „ „ y potasa amarillo ... 156
Puaia 39
Pulguitas 49
Pulmonaria 90
Pulpa de cañafístula 303
„ „ tamarindos 303
Pulpas 302
Pulque 90
Pumacua 19
Puuchuluiche 90
Punto de fusion de algunas sustancias 4
Purga 72
„ de las áuimas 72
„ „ Sierra Gorda 72
Purgante blanco de sal catártica 152
Púrpura de Cassius 167

Q

Quauchichie 91
Quaumecatl 91
Quauzontle 70
Quelite 91
Quermes mineral 200
Quesadillitas 107
Quimosina 197
Quina 91
„ amarilla de Cartagena 91
„ „ „ Cuzco 91
„ „ del Rey 92
„ blanca 49
Quina calisaya 91
„ colorada del Rey 92
„ chalmarguera 92
„ de Jaen 91
„ „ Loja 92
„ gris 91
„ Huamalia 92
„ roja verdadera 92
Quinina 201
„ bruta 208
Quino de Australia ó quino de eucalipto 65
„ „ Malabar ó de la India 65
Quintisulfuro de potasa 212
Quitamerendas 47

R

Rábano cultivado 92
„ rusticano 92
Racahout 38
Raíz de ciruelilla 50
„ „ chilcuan 87
„ „ China de México 93
„ „ Drake 49
„ del gato 104
„ „ manso 93
„ para el flato 100
Rapóntico 93
Ratania 50
Réalgar 73
Regaliz 85
Rejalgar 73
Relacion entre el areómetro de Baumé y la densidad de cualquier líquido más posado que el agua 8
„ „ el litro y el cuartillo mexicano tomando por unidad la onza .. 3
„ „ el metro y la vara mexicana 4
„ „ un cuartillo mexicano y sus divisiones hasta un escrúpulo 3
Remolacha 36
Resina damar 55
„ de escamonea 303
„ „ Jalapa 303
„ laca 64
Revientamuelas 90
Ricino 69 93 319
Rojo de Inglaterra 192
„ „ Prusia 192
„ oriental 36
Romerillo 105
Romeritos 93
Romero 93
Rosa de Castilla 93
„ María 79
„ roja 94
Rosal perruno 104
Rosilla de Puebla 106 107
Rubia ó granza 94
Ruda 94
Ruibarbo de China 94
„ europeo 33

Pág.
Ruseo 02
Rutilina 279

S

Sabina 94
Sabino de México 22
Sacarnro de carragaheen 304
„ „ líquen isländico 304
Sacarnros 303
Safrena 238
Safrol 238
Sagapeno 95
Sagitaria 95
Sagú 95
„ comun 95
„ perla 95
Salnuco 97
Sal admirable do Glauber 209
„ amoniacal nitrosa 187
„ amoniaco 162
„ arsenical de Macquer 141
„ catártica 206
„ comun 167
„ de acedera 146
„ „ ajenjos 154
„ „ Alembroth insoluble 165
„ „ ámbar 127
„ „ Berthollet 160
„ „ cocina 167
„ „ Colima 168
„ „ duobus 207
„ „ Epson 206
„ „ „ de Lorena 207 209
„ „ Glauber 209
„ „ higuerilla 206
„ „ la mar 167
„ „ „ Rochela 215
„ „ leche 143
„ „ nitro 189
„ „ Persia 147
„ „ San Luis Potosí 168
„ „ Saturno 113
„ „ Sedlitz 206
„ „ Seignette 215
„ „ tártaro 154
„ „ tierra 168
„ „ vinagre 115 207 238
„ digestiva de Vichy 155
„ febrífuga de Pelletier 207
„ „ „ Silvio 167
„ gema 167
„ inglesa 206
„ policresta de Glaser 207
„ prunela 190
„ sedativa de Homberg 117
„ vegetal 214 154
„ volátil de cuerno de ciervo 151
„ „ „ Inglaterra 151
„ „ „ succino 127
Salep 95
Salicilato básico de quinina 201
„ de cal 202
„ „ sosa 202
„ „ zinc 202
„ neutro de quinina 201
Salicina 202

Pág.
Salirretina 202
Salitre bruto 190
„ medio refinado 190
„ purificado 189
„ refinado 190
Salvajina 69
Salvia 95
„ de Aguascalientes 95
„ „ Tehuacan 95
„ „ Túxpan 95
„ „ Villalpando 95
„ del Valle de México 95
„ de la Sierra de Oaxaca 95
„ real de México 95
„ „ „ Puebla 95
Samatito 96
Sándalo todo 256
Sándalo amarillo 96
„ cetrino 96
„ rojo 96
Sandaraca 67
Sandía 96
Sangre de drago 96
Sanguinaria 96
„ de Cuba 102
Santónico 96
„ de Alepo 96
„ „ Alejandría 96
„ „ Berbería 96
„ „ Levante 96
„ „ Rusia 96
Santonina 202
Sapirol 121
Saponaria 97
„ del país 97
Sasafrás 97
Sánce 97
Saúco 97
Sánz 97
Sebo 304
Semen-contra 96
Semillas de bálsamo 97
„ „ lino 75
Sen 97
„ de Alejandría 97
„ „ la Palta 97
„ „ Trípoli 97 98
Senecio 107
Serpentaria de Virginia 98
Sesquicarbonato de amoniaco 151
Sesquióxido de cromo hidratado 203
„ „ fierro 192
Siempreviva 27
„ de México 98
Silicato de potasa líquido 203
„ „ sosa 203
Simaruba 98
Simonillo 99
Sinapismos 248 249
„ de Rigollot 304
Sínfito 99
Sinhuapaztle 110
Sinicuiche 99
Siricote 27
Sirimo 102
Socoyol 99
Solano negro 107
Soliman 86 165

Págs.
Solucion acuosa de amoniaco 137
„ aluminosa benzoada de Mentel 304
„ arsenical de Fowler 305
„ „ de Pearson 305
„ atrófica de Magendie 305
„ de ácido hidrociánico 118
„ „ „ prúsico 118
„ „ arsenito de potasa 305
„ „ bicloruro de mercurio de Van-Swieten 282
„ „ cianuro de hidrógeno 118
„ „ cuernecillo de centeno segun Ivon 270 320
„ „ Dupasquier 305
„ „ goma arábiga 310
„ „ Homollo 304
„ „ sulfato bibásico de alúmina, del Código frances .. 304
„ „ sulfato doble de alúmina y de zinc 305
„ „ yoduro de potasio yodurado de Buchardat 143
„ oficinal „ ácido crómico 121
„ „ „ „ sulfúrico 129
„ „ „ sesquiclorurо de fierro 164
„ „ „ silicato de potasa. 203
„ „ „ yodure ferrose ... 305
Sombrerillo de agua 84 105
Sosa cáustica por el alcohol 195
„ „ „ la cal 195
„ de Vareck 58
„ purificada 154
Subacetato de cobre 112
„ „ plomo 113
Subazotato de bismuto 187
Sub-borato de sosa 147
Subcarbonato de amoniaco 151
„ „ amoniaco líquido fétido 173
„ „ cal 152
„ „ magnesia 152
„ „ potasa 154
„ „ sosa 154
Subcloruro de cal 182
„ „ mercurio 166
„ „ sosa 182
Subdeuto-sulfato de mercurio 207
Subfosfato de cal 178
„ „ sosa 179
Subhidrosulfato de antimonio 200
Sublimado corrosivo 165
Subnitrato de bismuto 187
Subsulfato de mercurio 207
„ „ quinina 207
Subyoduro de mercurio 220
Succinato de amoniaco impuro 173
Succino 26
„ del país 26
Suelda con suelda de México 99
Suero 305
Sulfato ácido de quinina 209
„ amarillo de mercurio 207
„ básico de quinina 207
„ „ „ sinconina 204
„ de alúmina 203
„ „ „ y potasa 139
Sulfato de alúmina y potasa seco 140
„ „ atropina 204 207
„ „ bióxido de mercurio 204
„ „ cadmio 204
„ „ cobre 205
„ „ „ amoniacal 205
„ „ „ del Apartado 205
„ „ cscrina 205
„ „ estricnina 206 270
„ „ fierro 206
„ „ magnesia 206
„ „ morfina 207 270
„ „ peletierina 197
„ „ potasa 207
„ „ protóxido de manganese ... 207
„ „ quinina 207 270
„ „ sosa 209
„ „ zinc 209
„ ferroso 206
„ neutro de quinina 208 209
„ trimercúrico 207
Sulfhidrato de sosa 212
Sulfito de cal 209
„ „ magnesia 210
„ „ sosa 210
„ sulfurado de sosa 184
Sulfocianure de alila 237
Sulfuro de antimonio 210
„ „ „ hidratado, bi 210
„ „ calcio impuro 211
„ „ fierro 211
„ „ hidrógeno en solucion 127
„ „ mercurio, bi 211
„ „ potasa 212
„ „ sodio 212
„ „ yodo 219
„ negro de mercurio 212
„ rojo de mercurio 211
„ sulfurado de sodio 212
Sumbul 99
Supersulfato de potasa y alúmina 139
Supertartrato de potasa 213
Suplemento 319
Supositorios 305
„ de acíbar 306
„ „ cloral 306
„ „ extracto de cramería .. 306
„ „ jabon 305
„ „ manteca de cacao . 305 306
„ „ miel 305
„ „ sebo 305
„ „ sulfato de quinina 306
„ „ tanino 306

T

Tabaco 99
„ cimarron 99
„ de la Habana 99
„ „ las montañas 29
„ „ Maryland 99
„ „ Virginia 99
Tabachin 98 99
Tabaquillo 99
Tabaquin 99
Tabla comparativa de los termómetros centígrado, de Reaumur y de Fahrenheit 6

Págs.

Tabla de abreviaturas VII
„ „ Gay-Lussac para la correccion de los grados centesimales del alcohol, medido á temperaturas superiores ó inferiores á + 15 grados 9
„ „ las pesas mexicanas usadas en Farmacia y su correspondencia al sistema métrico decimal. 2
„ „ los nombres y composiciones de algunos baños medicinales con el método de prepararlos. 246
„ en que constan los nombres de los cuerpos simples, los signos que los representan, sus equivalentes y los compuestos que forman con el oxígeno 12
„ para la reduccion de las pesas mexicanas á kilógramos y gramos. 2
„ que indica la cantidad de amoniaco contenida en 100 partes de solucion, y estimada por su densidad y grados areométricos 11
„ „ indica la densidad, grados areométricos y cantidad de ácido nítrico anhidro contenida en 100 partes de líquido 11
„ „ indica la densidad, grados areométricos y cantidad de ácido clorhídrico real, contenida en 100 partes de líquido 11
„ sobre la densidad del ácido sulfúrico, comparado con los grados areométricos 10
Tablillas 286
„ de menta piperita 289
Tacamaca 100
Tacopaste 100
Tacopatle 100
Tafetan inglés ó de Inglaterra 259
Talaya 101
Taltacahuate 38
Tamarindo 100
Tamariz 101
Tanato de plomo 212
„ „ quinina 213
„ „ zinc 213
Tanibata 100
Tanino 129
Tapalpita 147
Tapate 103
Tapioca 100
Tapsia 100
Taraje 101
Taraxaco 55
Taray de Europa 101
„ „ México 100
Tártaro calibeado 215
„ crudo blanco 213
„ „ rojo 213
„ emético 214
„ estibiado 214
„ marcial soluble 215
„ soluble 214
„ tartarizado 214
„ vitriolado 207
Tartrato ácido de potasa 213

Págs.

Tartrato antimónico-potásico 214
„ bórico-potásico 213
„ férrico-potásico 215
„ neutro de potasa 214
„ de potasa 214
„ „ „ y antimonio 214
„ „ „ „ fierro 215
„ „ „ „ sosa 215
Té 101
„ chulan 101
„ de Chile 108
„ „ China 101
„ „ milpa 101
„ „ salud 260
„ del Brasil 108
„ hyswen 101
„ limon 101
„ negro 101
„ perla 101
„ verde 101
Tecomate 51 101
Tecushscne 40
Teina 150
Tejocote 101
Tela emplástica 259
Tepeacuilotl 101
Tepeguaje 101
Tepozan 101
Tequezquite 102
„ casearilla 102
„ confitillo 102
„ espumilla 102
„ polvillo 102
Tequila 138
Tescalama 102
Tezacpatli 102
Tiama 52
Tianguis 102
Tianguispepetla 102
Tierra de huesos 178
„ foliada cristalizable 114
„ „ de tártaro 114
„ „ vegetal 114
„ japónica 43
„ naranjada 37
„ roja 37
„ sellada 37
Tila ó Tilia 102
Timbirichi 102
Timol 130
Tintura amarga de Baumé 268
„ balsámica 245
„ corroborante de With 307
„ de acíbar 307
„ „ „ y de mirra azafranada 254
„ „ „ y de triaca 254
„ „ agallas de Levante 308
„ „ ajenjo y genciana compuesta 254
„ „ almizcle 307
„ „ ámbar gris 307
„ „ asafétida 307
„ „ azafran 307
„ „ bálsamo de Tolú 307
„ „ benjuí 307
„ „ „ compuesta 281
„ „ bulbos de cólchico 308

Págs.
Tintura de bulbos de escila 308
„ „ cabalonga 307
„ „ canela 307
„ „ cantáridas 307
„ „ cardamomo 307
„ „ castóreo 307
„ „ catecú 307
„ „ clavo de especia 307
„ „ coca del Perú 308
„ „ corteza de Drimis 307
„ „ „ „ naranjas amargas... 308
„ „ „ „ „ compuesta 307
„ „ cubebas 307
„ „ euforbio 307
„ „ extracto de opio 307
„ „ „ „ „ alcanforada 254
„ „ flores y hojas de árnica 308
„ „ frutos de cebadilla 308
„ „ „ „ coloquíntida 308
„ „ „ „ chile 308
„ „ „ llamados semillas de bálsamo de Guatemala.. 307
„ „ gomo-resinas 307
„ „ haschisch 270
„ „ hiporicon compuesta 245
„ „ hojas de acónito 308
„ „ „ „ ajenjo 308
„ „ „ „ beleño 308
„ „ „ „ belladona 308
„ „ „ „ cicuta 308
„ „ „ „ digital 308
„ „ „ „ estramonio 308
„ „ „ „ eucalipto 307
„ „ „ „ hidrocotila asiática 308
„ „ „ „ jaborandi 308
„ „ „ „ mático 307
„ „ „ „ ruda 307
„ „ „ „ sabina 307
„ „ „ „ sen 308
„ „ „ „ tabaco 308
„ „ lactucario opiado 307
„ „ leño de cuasia 308
„ „ „ „ guayacan 308
„ „ lúpulo 308
„ „ macias 307
„ „ manzanilla 308
„ „ mirra 307
„ „ nuez moscada 307
„ „ „ vómica 307
„ „ opio y jabon alcanforada.. 245
„ „ quina 308
„ „ „ compuesta 307
„ „ raíz de cainca 308
„ „ „ „ colombo 308
„ „ „ „ contrayerba 307
„ „ „ „ cramería 308
„ „ „ „ eléboro blanco 307
„ „ „ „ „ negro 307
„ „ „ „ genciana 308
„ „ „ „ guaco 308
„ „ „ „ ipecacuana 308
„ „ „ „ Jalapa 308
„ „ „ „ „ compuesta . 308
„ „ „ „ jengibre 307

Págs.
Tintura de raíz de lirio de Florencia.. 308
„ „ „ „ peritre 307
„ „ „ „ polígala de Virginia 308
„ „ „ „ serpentaria 307
„ „ „ „ tripa de Júdas 308
„ „ „ „ valeriana 308
„ „ resina de guayacan 307
„ „ semillas de cólchico 308
„ „ „ „ mostaza 308
„ „ tabaco compuesta 239
„ „ tallos de ruibarbo 308
„ „ trementinas 307
„ „ vainilla 307
„ „ yodo 308
„ estomacal 254
„ etérea de almizcle 308
„ „ „ ámbar gris 308
„ „ „ asafétida 308
„ „ „ castoreo 308
„ „ „ digital 308
„ „ „ gomo-resinas 308
„ „ „ hojas de beleño 308
„ „ „ „ „ belladona. 308
„ „ „ „ „ cicuta 308
„ „ „ raíz de valeriana .. 308
„ „ „ resinas 308
„ tebaica 307
Tinturas 306
„ alcohólicas simples 306
„ compuestas 306
„ etéreas 308
„ monoiámicas 306
„ poliámicas 306
„ vinosas 317
Tisana de arroz 310
„ „ cebada 310
„ „ goma arábiga 310
„ „ grama 310
„ „ linaza 310
„ „ tamarindos 310
„ „ zarzaparrilla 310
„ „ Zittman 310
„ sudorífica 245
Tisanas 308
„ compuestas 244
Tizon de centeno 51
„ „ maíz 70
Tlacaxochitl 102
Tlachichinoa 102
Tlalpopolotl 102
Tlanchalahua 40
Tlanepaquelite 102
Tlatlancuaya 102
Tlatlancuaye 102
Toalla de Vénus 165
Toloache 103
Tomato 103
„ de culebra 103
„ „ los Europeos 73
Tomatillo ó Tomatito 103
Tomillo 103
Tonalaguato 21
Topoza 101
Topozan 101
Torbisco 70
Tormentila 103
Toronjil 103
„ de Europa ó Melisa 103

Págs.
Tragacanto del país 64
Trébol de caballo 79
„ oloroso 79
Trementina comun 103
„ de abeto 17
„ „ copaiba 32
„ „ pino ó de ocote 103
Triaca 321
Triacetilena 144
Tricloraldeida 159
Tridaza 266
Trigo 104
Trimetilamina 200
Trinitrofenol 125
Tripa de Júdas 104
„ „ pollo 87
Trisulfuro de arsénico 73
„ „ potasio impuro 212
„ „ sodio 212
Trompetilla 104
Trompillo 27
Tuétano 310
„ preparado 310
Tulillo 87
Tumbavaqueros 104
Turbit mineral 207
„ nitroso 146
„ vegetal 104
Tusílago 104
Tzantli 53

U

Ucuares 79
Uncion fuerte 310
Ungüento amarillo 311
„ basilicon 311
„ blanco alcanforado 311
„ „ simple 311
„ bruno 311
„ citrino 302
„ contraescabia 311
„ „ hérpes 311
„ „ la sarna 311
„ de Agripa 321
„ „ álamo 301
„ „ almártaga 249
„ „ altea 311
„ „ Arceo 311
„ „ artánita compuesto 321
„ „ brionía compuesto 321
„ „ dolores 302
„ „ estoraque 311
„ „ hojas de belladona 301
„ „ Isis 311
„ „ jabon 312
„ „ López 299
„ „ maravilla blanca 302
„ „ mercurio doble 312
„ „ minio 312
„ „ Osorio 312
„ „ palo 311
„ „ pan puerco 321
„ „ populeon 301
„ „ sebos 312
„ „ soliman 311
„ „ todos sebos 312
„ „ Zacarías 311
Ungüento del corazon 312
„ „ soldado 312
„ de la Condesa 312
„ digestivo verde 311
„ egipciaco 284
„ encarnativo 312
„ gris 312
„ mezelilla 312
„ napolitano 312
„ narcótico 301
„ nervino 312
„ nutrito 249
„ opodeldoc 245
„ real 311
„ rosado 302
„ santo 312
„ tetrafármaco 311
„ verde 311
Ungüentos 310
Uña de gato 104
Upupo 53
Uquares 79

V

Vainilla 104
„ boba 104
„ cimarrona 104
„ escarchada 104
„ legítima 104
„ mansa 104
„ pompona 104
Vainillon 104
Valeriana de México 104
„ oficinal 105
Valerianato de amoniaco cristalizado 215
„ „ „ líquido 216
„ „ atropina 216
„ „ fierro 216
„ „ quinina 216
„ „ zinc 216
Valorizacion del opio 85
Vao 52
Vaselina 299
Vejigatorio 300
Venenillo 105 320
Veratrina 207 217
Verbena 105
Verdolaga 105
Verónica 105
Videgambre blanco 57
„ negro 57
Vinagre 312
„ alcanforado 314
„ aleman 313
„ amoniacal Boerhaave 112
„ antiséptico 314
„ arómático inglés 238
„ de aguardiente 313
„ „ bulbos de cólchico 314
„ „ cerveza 313
„ „ frutos 313
„ „ los cuatro ladrones 314
„ „ madera 115
„ „ plomo 113
„ „ Saturno 113
„ „ vino 312
„ destilado 115 313

Págs.
Vinagre escilítico 314
„ radical 115
„ rosado 314
Vinagres medicinales 313
Vinitos 81
Vino 314
„ aromático 269
„ azucarado 315
„ clareto 315
„ cocido 315
„ Constanza blanco 315
„ cordial 318
„ Côte Rôtie 315
„ Champagne 315
„ „ espumoso 315
„ Chateau-Margaux 315
„ „ Lafite 315
„ „ Latour 315
„ de ajenjo 318
„ „ alhucema compuesto 269
„ „ Borgoña 315
„ „ bulbos de cólchico 318
„ „ Burdeos 315
„ „ canela 318
„ „ catecú 318
„ „ citrato de fierro amoniacal 318
„ „ coca del Perú 318
„ „ colombo 318
„ „ cuasia 318
„ „ escila 318
„ „ extracto de quina y fosfato de fierro citro-amoniacal 318
„ „ genciana 318
„ „ jaborandi 318
„ „ Madera 315
„ „ Marsala 315
„ „ mezquite 138
„ „ opio azafranado 281
„ „ Oporto 315
„ „ quina calisaya 318
„ „ „ gris 318
„ „ „ roja 318
„ „ ruibarbo 318
„ „ semillas de cólchico 318
„ „ Tenerife 315
„ „ yoloxochitl 318
„ del Dr. Hidalgo Carpio 318
„ „ Rhin 315
„ emético 318
„ espirituoso 315
„ estibiado 318
„ ferruginoso 318
„ generoso 315
„ Hermitaje blanco 315
„ Jerez 315
„ licoroso 315
„ Lissa 315
„ Lunel 315
„ Málaga 315
„ mezcal 138
„ Pajarete 315
„ Rudssillon 315
„ seco 315
„ Saint Georges 315
„ Santerne blanco 315
„ Tokay 315
Vinos blancos 315
„ medicinales 317

Págs.
Vinos rojos 315
„ tintos 315
Violeta de jardín 105
„ del país 105
„ española 105
„ extranjera 105
Visco 82
Viscocuereino 82
Vitriolo azul 205
„ blanco 209
„ de cobre 205
„ „ Chipre 205
„ „ Goslar 209
„ „ potasa 207
„ „ sosa 209
„ „ Vénus 205
„ verde 206
Viudas 27
Vomicina 150
Woorara 52
Wourari 52

X

Xuchil 38

Y

Yedra terrestre 105
Yerbabuena 105
„ piperita 106 320
Yerba de San Nicolás 107
„ „ Santa María, de México 108
„ „ „ „ „ tierra adentro 108
„ del aguardiente 105
„ „ alacran 106
„ „ ángel 106
„ „ burro 106
„ „ cáncer, de México 106
„ „ „ „ Puebla 107
„ „ carbonero 106
„ „ clavo 46 106
„ „ cura 106
„ „ gato 104
„ „ golpe 107
„ „ indio 107
„ „ negro 107
„ „ pastor 107
„ „ pollo 107
„ „ porrazo 107
„ „ sapo 108
„ „ tabardillo 108
„ „ „ de Puebla 102
„ „ zopilote 108
„ „ zorrillo 108 229
„ de la alferecía 74
„ „ „ calentura 102
„ „ „ cucaracha 106 320
„ „ „ doncella 106
„ „ „ golondrina 107
„ „ „ mula 107
„ „ „ Puebla 107 321
„ „ „ Trinidad 38
„ „ „ víbora 108
„ „ „ vírgen 60
„ „ las ánimas 72 106

Págs.
Yerba de las caidas 29
„ „ „ matadurras 108
„ „ „ punzadas 35
„ dulce 70 106
„ mora 107
„ piojera 60
„ santa 102
„ viperina 108
Yezgos del país 108
Yodato de barita 131
Yodhidrato de amoniaco 218
„ „ carbono 218
„ „ sosa 221
Yodo 217
Yodoformo 218
Yodohidrargirato de yoduro de potasio. 220
Yodoide 218
Yoduro de amonio 218
„ „ arsénico 218
„ „ azufre 219
„ „ calcio 219
„ „ etilo 179
„ „ fierro 219
„ „ mercurio, bi 219
„ „ „ proto 220
„ „ „ y de potasio 220
„ „ plomo 220
„ „ potasio 221
„ „ sodio 221
„ „ zinc 222
„ fórmico 218
Yolochiahitl 108
Yoloxochitl 108
Yoyote 108

Págs.
Yuca amarga 100
„ brava 100

Z

Zábida ó Zábila 18 109
Zacate amargo 99
Zacatechichi 99
Zacatlascale 109
Zanahoria 109
Zandía 96
Zapote amarillo 109
„ blanco 109
„ borracho 109
„ negro 109
„ prieto 109
Zapotilla 109
Zapotito de San Juan 46
Zaragatona 109
Zarzamora 109
Zarzaparrilla 109
„ de la Sierra 109
„ „ Tulancingo 109
Zazale 109
Zedoaria 110
Zempoalxochitl 110 321
Zinc 222
„ destilado 222
Zincatos 195
Zoapatli 110
Zompautle 48
Zumaque venenoso 110 321
Zumo de manzana 280
Zumos vegetales 279

ÍNDICE GENERAL FRANCÉS.

A

Págs.

Abelmosch 17
Acajou 41
„ à pommes 78
Acétate d'ammoniaque 112
„ de morphine 113
„ „ plomb 113
„ „ potasse 114
„ „ soude 114
„ „ strychnine 113
„ „ zinc 114
Acide acétique cristallisable 115
„ arsénieux 116
„ benzoïque 116
„ borique 117
„ citrique 119
„ chlorhydrique 119
„ chromique 121
„ chrysophanique 120
„ gallique 122
„ iodique 131
„ lactique 123
„ nitrique 123
„ oxalique 124
„ phénique 121
„ phosphorique officinal 122
„ picrique 125
„ prussique médicinal 118
„ salicylique 126
„ sulfhydrique disseus 127
„ sulfurique 128
„ tannique 129
„ tartrique 129
„ thymique 130
„ valérianique 130
Aconit napel 19
Aconitine 131
Acore vrai 39
Ache 28
Agaric blanc 20
„ de chêne 21
Aigremoine 21
Ail 22
Airelle 81
Albuminate de fer 136
Alcool 137
„ camphré 242
„ „ de Raspail 242
Alcoolat de cannelle 243
„ d'ecorces d'orange 243
„ de romarin 240

Págs.

Alcoolats 242
Alcoolatures 244
Aloès 18
Alpiste 26
Alun 139
Amande amère 24
Amandes douces 24
Ambre gris en vraie 26
Amiante 27
Amidon 24
Ammoniaque liquide 137
Ananas 89
Aneth 58
Angelin 76
Angélique 27
Angusture vraie 27
Anis 28
Annone 28
Ansérine ambroisie 58
Antimoine 140
„ cru 210
Antimoniate acide de potasse 145
Apiol 140
Apomorphine 140
Apozème de cousso 245
„ sudorifique 245
Apozèmes 244
Arachide 38
Argemone de Mexico 53
Aristoloche longue 29
„ ronde 29
Armoise 30
Arnica 29
Arséniate de fer 141
„ „ potasse 141
„ „ quinine 141
„ „ soude 141
Arséuite de fer 142
„ „ potasse 142
„ „ quinine 142
„ „ soude 142
Artichaut 23
Asa-fœtida 30
Asperge 59
Asphalte 31
Atropine 142
Aunée 58
Avocatier 21
Axonge 284
Azotate d'ammonique 187
„ d'amyle 190

B

Págs.
Badiano 28
Bains médicinaux 246
Bardano 34
Basílic 23
Baume de copahu 32
„ „ Fioraventi 243
„ „ Mario 84
„ „ Pérou, noir 33
„ „ Tolu 34
„ du commandeur de Permes 245
„ liquidambar 33
„ nerval 245
„ nervin 245
„ opodeldoch 245
„ „ liquido 246
„ tranquille 229
„ vert 246
Bdellium 34
Belladone 35
Benjoin 36
Benzine 144
Benzoate d'ammoniaque 144
„ de lithine 145
„ „ soude 145
„ ferrique 144
Bergamottier 36
Berle 36
Bétoine 36
Bette 18
Betterave 36
Beurre d'antimoine 163
„ de cacao 283
„ „ muscade 284
„ „ zinc 168
Bicarbonate de potasse 154
„ „ soude 155
Bières médicinales 250
Bigaradier 82
Bismuth 146
Bistorte 36
Bisulfure de mercure 211
Bitartrate de potasse 213
Blanc de Baleine 59
Bleu de Prusse 155
Boconie 36
Bois à enivrer 49
„ de Brésil 86
„ „ Campêche 86
„ gentil 80
Bol d'Arménie 36
Boldo 37
Borate de soude 147
Borax 147
Bourrache 37
Brome 148
Bromhydrate de quinine basique 147
„ „ „ neutre 147
Bromure de camphre 148
„ d'éthyle 175
„ de potassium 149
„ „ zinc 149
Buchu 37
Buglosse 38

C

Cacaotier 38
Cachou 43
Pág.
Café 39
Café de glands 247
Caféine 150
Caïnca 39
Calomel 166
Camomille commune 78
„ romaine 78
Camphre 23
Cannelle 40
Cantharides 40
Cantharidine 150
Capillaire du Mexique 52
Capsules 247
Capucine 79
Caragne 42
Carbonate d'ammoniaque 151
„ „ empyréumatique 151
„ de chaux 152
„ „ fer 152
„ „ lithine 152
„ „ magnésie 152
„ „ manganèse 153
„ „ plomb 153
„ „ potasse 154
„ „ soude 154
Carotte 109
Carthame 32
Carvi 23
Casse 41
„ cuite 252
Castoreum 42
Cataplasme anodin 248
„ antiseptique 248
„ de riz 248
„ émollient 248
„ rubéfiant 249
Cataplasmes 248
Caustique au chlorure de zinc 249
Caoutchouc 63
Cebadille 43
Cedrat 45
Céleri 28
Cérat camphré 249
„ de Galien 249
„ laudanisé 250
„ opiacé 250
„ saturné 249
„ simple 250
„ soufré 249
Cérats 249
Cérnse 153
Chauvre 41
„ de l'Inde 79
Charbon ou noir animal 150
„ végétal 151
Chardon 23
Chaux vive 191
Chêne 57
Chènevis 41
Chiendent 66
Chloral hydraté 159
Chlorate de potasse 160
„ „ soude 160
Chlore 161
Chlorhydrate de morphine 161
„ „ propylamine 161
„ „ quinine 161

Págs.
Chlorhydrate de strychnine 160
Chloroforme 162
Chlorure d'ammonium 162
„ d'antimoine 163
„ de baryum 163
„ „ calcium 163
„ „ chaux sec 182
„ „ magnesium 165
„ d'or 167
„ „ et de sodium 167
„ de potasium 167
„ „ sodium 167
„ „ zinc 168
„ ferreux 164
Chocolat à l'escammonée 252
„ „ la magnésie 252
„ de santé 252
„ ferrugineux 252
Chocolats 252
Cigarettes antiasthmatiques 250
„ arsonicales 251
„ de camphre de Raspail 250
„ „ jusquiame 251
„ medicinales 250
Cigue 45
Cinabre 211
Cinchonine 157
Cire blanche 44
„ jaune 44
Cirier d'Amérique 28
Citrate de fer ammoniacal 158
„ „ magnésie solid 158
„ „ quinine 158
Citron 75
Citrouille 39
Clou de girofle 46
Coca 46
Cochenille 46
Cochléaria 47
Codéine 168
Cognassier 80
Colchique 47
Colombo 48
Colophane 37
Coloquinte 48
Colle de poisson 47
Collodion 251
„ cantharidé 251
„ morphiné 251
Collutoire bornté 251
„ chlorhydrique 252
Collutoires 251
Concombre amer 48
Conés antiasthmatiques 248
Confections 253
Conicine 169
Conserve de casse 252
„ „ rose 252
„ „ tamarins 252
Conserves 252
Coque de Levant 46
Coquelicot 26
Coraline blanche 50
Coriandre 52
Corne de cerf 52
Coton 24
„ absorvant 244
„ iodé 244

Págs.
Cousso 53
Craie préparée 152
Crème de tartre 213
„ froide 252
Créosote 169
Cresson 36
Cristaux de lune 188
Cubèbe 51
Cumin 49
Curcuma 53
Cusculo d'Amérique 109
Cyanure de mercure 156
„ „ potassium 156
„ „ zinc 157
„ double de fer hydraté 155
Cynoglosse 45
Cyprès 45

D

Dammar de la Nouvelle Zelande 55
„ des Indes orientales 55
Dattes 55
Décoction blanche de Sydenham 244
Deutochlorure de mercure 165
Dextrine 170
Diascordium 253
Dictame de Crète 55
Digitale pourprée 55
Digitaline 170
Douce-amère 56
Dragées de bromure de camphre 268
„ „ valerianate d'ammoniaque 268
„ „ „ de quinine 268
Duboïsia 56
Duboïsine 172

E

Eau 132
„ albumineuse 239
„ camphrée 239
„ céleste 240
„ chlorée 161
„ de Cologne 240
„ „ chaux 240
„ „ goudron 239
„ „ Goulard 242
Eau-de-vie allemande 308
„ „ „ camphrée 238
Eau distillée 241
„ „ de cannelle 240
„ „ „ fleur d'oranger 239
„ „ „ fleurs de tilleul 242
„ „ „ laitue 241
„ „ „ menthe 242
„ „ „ rose 241
„ hémostatique de Pagliari 241
„ phagédénique 241
„ phéniquée 241
„ sédative de Raspail 242
Eaux distillées 238
Ecorce de cascarillo 42
„ „ garou 80
„ „ orange 82
„ „ Winter 50

Págs.
Eglantier 104
Elaterium 57
Electuaires 253
Elixir de jaborandi 254
„ „ longue vie 254
„ „ propriété 254
„ stomachique 254
Ellébore blanc 57
„ noir 57
„ vert 57
Emetine brune ou médicinale 254
Emplatre brun 256
„ d'André de la croix 255
„ de bétoine 255
„ „ ciguë 255
„ „ chloral 256
„ „ mélilot 257
„ „ savon 256
„ des quatre fondants 257
„ diachylon gommé 256
„ divin 256
„ mercuriel de vigo 257
„ résolutif 257
„ simple 257
„ vésicatoire 255
Emplatres 254
Emulsion de cire 258
„ purgative à la résine de Jalap. 258
„ „ avec l'huile de ricin 258
„ „ de escammonée .. 258
„ simple 258
Emulsions 257
Encens 70
Epinard des Indes 84
„ sauvage 70
Eponge 60
Eponges à la cire 302
„ „ „ ficelle 302
„ au blanc d'oeuf 302
„ médicinales 302
„ torréfiées 302
Ergotine de Bonjean 258
Esérine 172
Espèces 259
„ amères 259
„ apéritives 251
„ aromatiques 259
„ astringentes 259
„ carminatives 259
„ diaphorétiques 260
„ émollientes 260
„ narcotiques 260
„ pectorales 260
„ sudorifiques 260
Esprit carminatif de Sylvius 243
„ de nitre 123
„ „ vin 137
„ volatil de corne de cerf 173
„ „ „ succin 173
Essence de bergamote 234
„ „ cannelle de Ceylan 235
„ „ citron 236
„ „ eucalyptus 236
„ „ fleur d'oranger 236
„ „ girofle 235
„ „ mentho poivrée 237
„ d'orange 237

Págs.
Essence de sassafras 238
Etain 173
Ether acétique 174
„ „ alcoolisé 174
„ amylazoteux 190
„ amylnitreux 190
„ azoteux alcoolisé 175
„ bromhydrique 175
„ iodhydrique 176
„ sulfurique 175
Ethiops martial 191
„ minéral 212
Eucalyptus 61
Extrait alcoolique de digitale 265
„ „ „ fucus vésiculeux. 265
„ „ „ lactucarium 265
„ „ „ noix vomique ... 265
„ „ „ scille 265
„ „ „ semences de stramoine 265
„ de digitale 264
„ „ fèves de Calabar 265
„ „ gayac 264
„ „ géniovre 263
„ „ gentiane 264
„ „ laitue 266
„ d'opium 264
„ de quinquina 264
„ „ rhubarbe 264
„ „ suc de ciguë 266
Extraits 260

F

Fécule de la herbe aux flèches 30
Fenouil 69
Fenugrec 24
Fer 177
„ dialisé 191
„ réduit par l'hydrogène 177
Ferrocyanate de quinine 176
Fève 68
„ du Calabar 68
„ de St. Ignace 38
„ tonka 68
Fiel de bœuf 69
Figues 69
Fleur d' orange 82
Fleurs de soufre 143
Foie de soufre calcaire 211 212
Fomentation émolliente 266
„ narcotique 266
Fomentations 266
Forméne tri-iodé 218
Fougère mâle 68
Fraisier 61
Fraxinelle 55
Froment 104
Fruits pectoraux 266
Fulmicoton 199
Fumeterre 61
Fumigation de chlore 266
„ nitrique 267
Fumigations 266

G

Págs.
Galanga 61
Galbanum 61
„ purifié 268
Garanco 94
Gargarismo aluminenx 267
„ boraté 267
Gargarismos 267
Gayac 67
Geléo de carragaheen 272
„ „ lichen d'Islande 272
Gelées 271
Gelseminm 62
Genévrior commun 58
Gentiane jauno 62
Germandrée 59
Gingembre 73
Gland 35
Glycérats 267
Glycéré d'amidon 267
„ d'extrait de jnsquiamo 267
„ d'iodure do potassium 267
„ „ „ „ ioduré 268
„ de sonfre 267
„ „ tannin 267
Glycérés 267
Glycérine 180
Gomme adraganthe 65
„ arabique vraie 63
„ dn Sénégal 65
„ élastique 63
„ gutte 63
„ resine ammonique 66
„ „ d'euphorbe 66
Goudron 139
Gouttes amères de Baumé 268
Gonyavier 67
Graine de lin 75
Grand bois 76
„ ortie 86
„ roseau 42
Grannles de digitaliue d'Homolle 268
Grenadier 66
Gros pois pouilloux 84
Guaco 67
Guarana 67
Guaranino 150
Gui 82
Guimauve 26

H

Herbe au panaris 96
Houblon 76
Huile camphrée 226
„ d'amandes donces 226
„ d'arachide 227
„ de cade 111
„ „ cantharidos 227
„ „ ciguë 227
„ „ croton tiglium 229
„ „ foie de morue 230
„ „ „ „ ferruginense 230
„ „ laurier 228
„ d'œufs 231
„ d'olives 228
„ de pistache de terre 227
Pág.
Hnile do ricin 230
„ „ sésame 226
„ „ vitriol 128
„ phosphorée 229
„ volatile d'amandos amères 234
„ „ d'auis 234
„ „ de cajeput 235
„ „ „ corne de corf 111
„ „ „ montard 237
„ „ „ succin 111
Huiles volatiles 231
Hydrate de peroxido do fer gélatinoux 181
Hydrocotylo Asiatique 69
Hypochlorite de chaux impnr 182
„ „ soude liquide 183
Hypophosphito de chaux 183
„ „ sondo 183
Hyposulphito do sondo 184

I

Indigo 28
Injection an snb-azotato do bismnth 269
„ de tannin 269
„ sous cutanéo do chlorhydrato de morphine 270
„ „ d'extrait d'orgot d'Ivon 270 320
„ „ de snlfate d'atropine 270
„ „ de sulfato de morphine 280
„ „ de snlfate de quinine 271
„ „ de sulfate de strychnine 270
Injections 269
Iode 217
Iodhidrate d'ammoniaqne 218
Iodoforme 218
Iodnre d'arsenic 218
„ de calcium 219
„ d'éthylo 176
„ do fer 219
„ „ mercure et de potassium 220
„ „ plomb 220
„ „ potassinm 221
„ „ sodium 221
„ „ soufre 219
„ „ zinc 222
„ mercurique 219
Ipécacuanha annelé 71
„ ondulé 71
Iris de Florence 75

J

Jaborandi 71
Jalap mâle 72
„ tnberenx 72
Jusqniamo blanche 35
„ noire 35

K

Kamala 74
Kermès minéral 200
Kino de l'Inde on d'Amboine 65
Kinos d'Australie 65

L

Págs.
Lactate de fer 184
„ „ magnésie 184
„ „ quinine 185
„ „ zinc 185
Lactine 143
Lactucarium 74
Laiteron commun 19
Laitue 74
Laque 64
Laudanum de Rousseau 281
„ „ Sydenham 281
Laurier 74
Lavande 24
„ stœchas 41
Lavement purgatif 281
Lavements 281
Lentille 74
Libidibi 42
Lichen d'Islande 75
Lierre terrestre 105
Limaille de fer 177
Limonade purgative citro-magnésienne 251
„ sulfurique 282
Liniment ammoniacal 282
„ „ camphré 282
„ calcaire 282
„ calmant 283
„ de chloral 283
„ narcotique 283
Liniments 282
Liqueur de Barreswill 281
„ „ Fehling 281
„ „ Fowler 305
„ „ Pearson 305
„ „ Van-Swieten 282
Litharge 194
Lobélie enflée 76
Looch blanc 280
Lotion alcaline 283
„ antipsorique sulfureuse 283
„ avec le borate de soude 283
Lotions 283
Lupin 54
Luzerne 23
Lycopode 74

M

Macis 76
Magnésie 192
Maïs 77
Mangue 78
Manioc doux 70
Manne 77
Marcassite d'or 222
Marjolaine 79
Marrube blanc 79
Mastic 24
Matico 79
Mauve 77
Méchoacan 80
Mélilot 79
Melon 80
„ d'eau 96
Mellite d'acétate de cuivre 284
„ de mûres 285
Mellite de rose 285
„ simple 285
Mellites 284
Menthe poivrée 106
„ verte 105
Mercure 185
„ doux 166
Miel 80
„ rosat 285
Millefeuille 81
Millepertuis 96
Minium 194
Moelle de bœuf 310
Monosulfure de sodium 212
Morelle 107
Morphine 185
Mort aux rats 116
Mousse de Corse 82
„ perlée 75
Moutarde blanche 82
„ en feuilles de Rigollot 304
„ noire 82
Musc 25
Muscade 83
Mucilage de coing 285
„ „ gomme arabique 285
Mucilages 285
Muriate de chaux 163
Murier 81
„ blanc 81
Myrrhe 81
Myrte 30
Myrthe 30

N

Naphtaline 186
Narcéine 186
Navet 82
Néuuphar 83
Nicotiane 99
Nitrate acide de deutoxyde de mercure 145
„ d'argent cristallisé 188
„ „ fondu 189
„ de mercure oxidé 145
„ „ peroxyde de fer 188
„ „ potasse 189
Nitre 189
„ martial 188
Nitrite d'amyle 190
Noix de galle 20
„ vomique 84
Noyer 83

O

Œuf de poule 70
Oiguon 44
Oléosaccharures 285
Oliban 70
Olivier 84
Onguent basilicum 311
„ citrin 302
„ d'althæa 311
„ d'Arcæus 311
„ de la mère Thécle 256
„ „ styrax 311
„ mercuriel double 312

Págs.
Onguent rosat 302
Onguents 310
Opiat de copahu composé 285
Opiats 253
Opium 84
Opoponax 85
Orcanette 27
Orge 43
Origan 85
Orpiment 73
„ rouge 73
Orpin jaune 73
Ortie dioïque 86
Oseille 17
Oxalate de potasse 146
„ „ protoxyde de fer 190
Oxyde d'antimoine par precipitation. 190
„ d'argent 193
„ de fer, soluble 191
„ „ mercure 193
„ „ plomb rouge 194
„ „ zinc 195
„ noir de fer 191
„ rouge de fer 192
Oxygène 196
Oxymel scillitique 286
„ simple 286
Oxymellites 284
Oxysulfure d'antimoine hydraté 200

P

Palais de lièvre 19
Pancrais d'Ilirie 59
Pancréatine 196
Papaïne 197
Papayer 86
Papier montarde 304
Pariétaire 87
Parmentière 86
Passerage sauvage 74
Pastilles 286
Pastilles d'acide citrique 287
„ de baume de Tolu 287
„ „ bicarbonate de soude 288
„ „ chlorate de potasse 288
„ „ gomme arabique 288
„ d'ipécacuanha 288
„ de menthe 288 289
„ „ santonine 289
„ „ soufre 287
„ „ réglisse 288
Patate 39
Pâte de carragaheen 286
„ „ gomme arabique 286
„ „ guimauve 286
„ „ lichen 286
Pâtes 286
Pêcher 56
Pelletiérine 197
Pepsine 197
Perchlorure de fer 164
Permanganate de potasse 198
Peroxyde de manganèse 78
Persil 87
Petit cardamome 42
„ houx 37
Petit-lait 305

Págs.
Petits grains 236
Pétrole 87
Peuplier 22
Phloridzine 178
Phosphate de chaux 178
„ „ fer 179
„ „ soude 179
Phosphore 179
Phosphure de zinc 180
Picrate d'ammoniaque 198
„ de potasse 198
Pierre infernale 189
Pilocarpine 198
Pilules 289
„ bleues 290
„ d'aloès 290
„ „ Anderson 290
„ de Blancard 290
„ „ Blaud 291
„ „ carbonate ferreux de Vallet 292
„ „ copahu 291
„ „ cynoglosse 291
„ „ Dupuytren 291
„ „ Méglin 291
„ „ sulfate de quinine 292
„ „ térébenthine 292
„ écossaises 290
„ gourmandes 290
„ mercuriales de Sédillot 292
Pipérin 199
Pissenlit 55
Pivoine 87
Plantain 74
„ des sables 109
Poirée 18
Pois 26
Poivre d'eau 54
„ de Guinée 54
„ long 88
„ noir 88
„ Tabago 88
Poix de Bourgogne 88
Polygala de Virginie 89
Pommade au chloral 300
„ „ précipité blanc 300
„ „ sulfate de quinine 301
„ camphrée 299
„ citrine 302
„ d'atropine 300
„ de bi-iodure de mercure 300
„ „ carbonate de plomb 311
„ „ Desault 300
„ d'extrait de belladone 300
„ de feuilles de ciguë 300
„ „ Gondret 300
„ „ goudron 299
„ „ Helmerich 300
„ d'iode 301
„ d'iodoforme 301
„ d'iodure de plomb 301
„ „ „ potassium 301
„ „ „ „ iodurée. 301
„ de Lyon 301
„ „ Peysson 302
„ „ populéum 301
„ épispastique jaune 301
„ mercuriel 312
„ oxigenée 302

Págs.
Pommade phenique 302
„ soufrée 299
„ stibiée d'Antenrieth 300
Pommades 299
Pomme de terre 86
Potasse caustique à la chaux 194
Potion antivomitive de Rivière 292
„ balsamique de Cheppart 293
„ gommeuse 293
„ stibio-opiacée de Poysson 293
Potions 292
Poudre antimonial de James 298
„ d'acide tartrique 295
„ d'agaric blanc 295
„ d'aloès 295
„ de bicarbonate de soude 296
„ „ bol d'Arménie 296
„ „ bois de gayac 297
„ „ camphre 296
„ „ cannelle 296
„ „ cantharides 296
„ „ céruse 295
„ „ cousso 297
„ „ cubèbes 296
„ „ digitale 297
„ „ Dower 297
„ d'orgot de seigle 297
„ de gomme ammoniaque 297
„ „ „ arabique 297
„ „ guimauve 298
„ „ guttete 296
„ d'ipécacuanha 297
„ „ jalap 297
„ „ jusquiame 296
„ „ muscades 298
„ „ moutarde noire 298
„ „ noix vomique 298
„ d'opium 298
„ d'oxyde de plomb fondu 298
„ de ratanhia 296
„ „ riz 296
„ „ rose 298
„ „ safran 296
„ „ savon 297
„ „ scille 297
„ „ simarouba 298
„ „ Vienne 249
„ gazogène alcaline 299
„ „ laxative 298
Poudres 293
Pouliot 89
Précipité blanc 166
„ rouge 193
Prèle 41
Propylamine 200
Protobromure de fer 148
Protoiodure de mercure 220
Protoxyde d'azote 200
Prune 46
Prusiate jaune de potasse 156
Pulmonaire de chêne 90
Pulpe de casse 303
„ „ tamarins 303
Pulpes 302
Pyrèthre 87
Pyroxiline 199

Q

Págs.
Quassia de la Jamaïque 51
Quassie amèr 50
Quinine 201
Quinquina calisaya 91
„ de Carthagène du comerce actuel 91
„ „ Cuzco 91
„ Huamalies mince et rougeâtre 92
„ Jaën 91
„ rouge vif 92

R

Raifort sauvage 92
Raisins secs 87
Raquette 64
Ratanhia 50
Rave 92
Réglisse 85
Résine de Jalap 303
„ „ scammonée 303
Rhapontic 93
Rhubarbe 94
Ricin 69 319
Rue 94
Riz 30
Rob de mûres 245
Rocou 19
Romarin 93
Rouce noir 109
Rose à cent feuilles 93
„ des Indes 110

S

Sabine 94
Sablier 68
Saccharure de carragaheen 304
„ „ lichen 304
Saccharures 303
Safran 31
„ de Mars apéritif 192
Sagapenum 95
Sagittaire 95
Sagou 95
Saindoux 284
Salep 95
Salicine 202
Salicylate de quinine basique 201
„ „ soude 202
„ „ zinc 202
Salpêtre 189
Salsepareille 109
Sandaraque 67
Sang-dragon 96
Santal citrin 96
„ rouge 96
Santonine 202
Saponaire 97
Sassafras 97
Sauge 95
„ officinale 95
Saule 97
Savon animal 271
„ de moelle de bœuf 271

Págs.
Savons 271
Scabieuse 27
Scammonée 58
Scille 59
Seigle ergoté 51
Sel à détacher 146
„ ammoniac 162
„ d'Egra 206
„ d'Epsom 206
„ de Sedlitz 206
„ oseille 146
„ gemme 167
„ volatil de succin 127
Semen-centra de Barbarie 96
„ „ Levant 96
„ „ Russie 96
Séné 97
Serpentaire de Virginie 98
Sésame 22
Sesquioxyde de chrôme hydraté 203
Silicate de soude 203
Simarouba 98
Sirop d'acide citrique 274
„ „ „ cyanhydrique 274
„ „ „ tartrique 274
„ „ amandes 274
„ de baume de Tolu 273
„ „ belladone 275
„ „ chicorée et de rhubarbe 274
„ „ chloral hydraté 277
„ „ chlorhydrate de morphine 276
„ „ cinq racines 275
„ „ codéine 276
„ „ coing 277
„ „ coquelicot 275
„ „ Cnisinier 279
„ „ diacode 274
„ d'éther sulfurique 276
„ „ extrait d'opium 276
„ de fleurs d'oranger 275
„ „ „ de rose 278
„ „ gayac 276
„ „ gentiane 276
„ „ gemme 276
„ „ gondron 275
„ „ guimauve 275
„ „ hypophosphite de chaux 277
„ d'iodure de fer 278
„ „ ipécacuanha 277
„ de jaborandi 277
„ „ lactophosphate de chaux 277
„ „ lactucarium opiacé 277
„ „ manne 277
„ „ narcéine 277
„ d'orgeat 274
„ de pavot blanc 274
„ „ polygala de Virginie 277
„ „ quinquina 278
„ „ ratanhia 276
„ „ rhubarbe 278
„ „ safran 275
„ „ salsepareille 278
„ „ „ composé 278
„ „ séné 278
„ „ sucre simple 274
„ „ sulfate de quinine 278
„ „ tamarins 278
Sirops 272

Págs.
Soluté alumineux benzoïné de Mentel 304
„ atrophique de Magendie 305
Solution de iodure ferreux officinal 305
Souchet rond 87
Soufre 143
„ doré d'antimoine 210
„ précipité 143
„ sublimé et lavé 143
Sous-acétate de cuivre 112
„ „ plomb 113
Sous-nitrate de bismuth 187
Sous-sulfate de deutoxyde de mercure 207
Sparadrap revulsif de thapsia 259
„ simple 259
„ vésicant 259
Sparadraps 258
Staphysaigre 60
Stramoine 103
Strychnine 173
Sublimé corrosif 165
Suc de citrons 280
„ „ coings 280
„ „ mûres 280
„ „ pétales de roses 280
Succin 26
Sucre 32
„ de lait 143
„ „ orangé purgatif 245
Sucs végétaux 279
Suif 304
Sulfate acide de quinine 209
„ d'alumine 203
„ „ „ et de potasse 139
„ „ atropine 204
„ de cadmium 204
„ „ cinchonine 204
„ „ cuivre 205
„ „ „ ammoniacal 205
„ „ fer 206
„ „ magnésie 206
„ „ manganèse 207
„ „ morphine 207
„ „ potasse 207
„ „ quinine basique 207
„ „ soude 209
„ „ strychnine 206
„ „ zinc 209
„ mercurique 204
„ neutre d'ésérine 205
Sulfite de chaux 209
„ „ soude 210
Sulfure d'antimoine 210
„ de fer 211
„ noir de mercure 212
Sumac vénéneux 110
Sumbul 99
Suppositoire au chloral 306
„ „ sulfate de quinine 306
„ „ tannin 306
„ d'aloès 306
„ de beurre de cacao 306
„ d'extrait de ratanhia 306
Suppositoires 305

T

Tabac 99
Tablettes 286
Tacamahaca 100

Págs.
Taffetas d'Angleterre 259
Tamarinier..... 100
Tannate de plomb..... 212
„ „ quinine..... 213
„ „ zinc..... 213
Tapioka..... 100
Tartrate borico-potassique..... 213
„ de potasse..... 214
„ „ „ et d'antimoine 214
„ „ „ „ de fer..... 215
„ „ „ „ „ soude..... 215
Teinture d'absinthe composée..... 254
„ d'aloès..... 307
„ de benjoin..... 307
„ „ cannelle..... 307
„ „ castoreum 307
„ d'extrait d'opium 307
„ „ iode 308
„ de jalap composée 308
„ „ lactucarium opiacée..... 307
„ „ quinquina calisaya 308
„ „ sémences de colchique.... 308
„ éthérée d'asa-fœtide..... 308
„ „ de castoreum..... 308
„ „ „ digitale..... 308
„ thébaïque..... 307
Teintures..... 306
„ éthérées..... 308
Terre douce de vitriol..... 192
„ du Japon..... 43
Tête de pavot..... 19
Thapsia..... 100
Thé..... 101
„ de Saint-Germain..... 206
„ des Vosges..... 90
Théine..... 150
Thériaque..... 321
Thridace..... 266
Thym..... 103
Tilleul..... 102
Tisane de chiendent..... 310
„ „ gomme..... 310
„ „ graine de lin..... 310
„ d'orge..... 310
„ de tamarin..... 310
„ „ salsepareille..... 310
„ „ Zittmann 310
Tisanes..... 308

Págs.
Tomates..... 73
Tormentille..... 103
Turbith végétal..... 104
Tussilage..... 104

V

Valérianate d'ammoniaque..... 215
„ d'atropine..... 216
„ de fer..... 216
„ „ quinine..... 216
„ „ zinc..... 216
Valériane..... 105
Vanille..... 104
Varech vésiculeux..... 58
Vératrine..... 217
Verdet..... 112
Vermillon..... 211
Vert-de-gris 112
Verveine..... 105
Vif-argent..... 185
Vin..... 314
„ cordial..... 318
„ de cachou..... 318
„ d'opium composé..... 281
„ de quinquina calisaya..... 318
„ „ salsepareille..... 318
„ émétique..... 318
„ ferrugineux..... 318
„ scille 218
„ scillitique..... 318
Vinaigre..... 312
„ antiseptique..... 314
„ aromatique anglais 238
„ camphré..... 314
„ des quatre voleurs..... 314
„ rosat..... 314
„ scillitique..... 314
Vinaigres médicinaux..... 313
Vins médicinaux..... 317
Violette..... 105

Z

Zedoaire..... 110
Zinc..... 222

En este índice se corrigió la ortografía de las palabras que por error no están bien en el cuerpo de la obra.

ÍNDICE GENERAL INGLÉS.

A

Págs.

Acetato of lead 113
„ „ morphia 113
„ „ potassa 114
„ „ soda 114
„ „ strychnia 113
„ „ zinc 114
Acetic acid 115
„ ether 174
Acid spirit of nitre 123
Aconitia 131
Acorn 35
Adhesive plaster cloths 258 259
Alcohol 137
Alcoholic extraict of foxglove 265
„ „ „ squill 265
„ „ „ stramonium 265
Allspice 88
Aloes 18
Alum 139
Amber gris 26
American dodder 109
Ammoniac 66
Amoniated copper 205
Ananas 89
Andersou's pills 290
Angelica 27
Angustura bark 27
Anise 28
Anotto 19
Antimonial wine 318
Antimony 140
Apiol 140
Apocems 244
Armenian bole 36
Arnoto 19
Arrow-root 30
Arseniate of iron 141
„ „ potassa 141
„ „ quinia 141
„ „ soda 141
Arsenious acid 116
Arsenite of iron 142
„ „ potassa 142
„ „ qninia 142
„ „ soda 142
Artichoke 23
Asbestos 27
Asparagus 59
Atropia 142
Autumal colchicum 47

B

Págs.

Balsam of Peru 33
„ „ Tolu 34
Barbary Wormseed 96
Barley 43
Basic salicylate of quinia 201
„ sulphate „ „ 207
Basil 23
Bast 102
Bastard cabbage 76
Bay tree 74
Bdellium 34
Beet 18
Beet root 36
Benzin 144
Benzoate of ammonia 144
„ „ lithia 145
„ „ soda 145
Benzoic acid 116
Benzoin 36
Bergamot pear 36
Bicarbonate of potassa 154
„ „ soda 155
Biniodide of mercury 219
Birthownt 29
Bismuth 146
Bistort 36
Bisulphuret of iodine 219
„ „ mercury 211
Bitartrate of potassa 213
Bitter almonds 24
„ apple 48
„ orange 82
Bitters sweett 56
Bitumen 31
Black antimony 210
„ hellebore 57
„ Henbane 35
„ mustard 82
„ nightshade 107
„ oxide of manganese 78
„ pepper 88
„ sulphuret of mercury 212
„ wash 240
Blancard's pills 290
Blaud's ferruginous pills 291
Blistering plaster 255
Blue pills 290
„ vitriol 205
Boldo 37
Bone-black 150

Págs.
Bone-earth 178
Boracic acid 117
„ „ soluble, cream of tartar .. 213
Borage 37
Borax 147
Botany Bay kino 65
Brasil wood 86
Brimstone 143
Bromide neuter of quinia 147
„ of camphor 148
„ „ potassium 149
„ „ quinia 147
„ „ zinc 149
Bromine 148
Brucia 150
Brumble 109
Buchu 37
Bugloss 38
Bur 34
Burgundi pitch 88
Burdock 34
Burnt sponges 302
Butchers broom 37
Butter of antimony 163
„ „ cacao 283
„ „ nut-megs 284
„ „ zinc 168

C

Cacaotree 38
Caffeia 150
Caffein 150
Cahinca 39
Cajeput oil 235
Calabear bean 68
Calisaya bark 91
Calx 191
Camphor 23
„ water 239
Camphorated oil 226
„ tincture of opium 254
Cannary seed 26
Cantharides 40
Cantharidin 247
Capsules 247
Caranna 42
Caraway 23
Carbazotic acid 125
Carbolic acid 121
Carbonate of ammonia 151
„ „ iron 152
„ „ lead 153
„ „ lime 152
„ „ lithia 152
„ „ magnesia 152
„ „ manganese 153
„ „ potassa 154
Carbonated natron 154
Cardoon 23
Carrot 109
Cascarilla 42
Cashew-nut 78
Castor 42
„ oil 230
„ „ plant 69 320
Catechu 43
Caustic potassa 194

Págs.
Cayenne pepper 54
Cerates 249
Chlorate of potash lozenges 288
„ „ potassa 160
„ „ soda 160
„ „ strychnia 160
Chloride of ammonium 162
„ „ antimony 163
„ „ barium 163
„ „ calcium 163
„ „ gold 167
„ „ „ and sodium 167
„ „ magnesium 165
„ „ potassium 167
„ „ quinia 161
„ „ soda 183
„ „ sodium 167
„ „ zinc 168
Chlorine 161
„ water 161
Chloroform 162
Chocolates 252
Chromic acid 121
Chrysophanic acid 120
Cinchonia 157
Cinnabar 211
Cinnamon 40
Cinnamon water 240
Citrate of iron and ammonia 158
„ „ quinia 158
Citric acid 119
Citron tree 45
Clorinated lime 182
Clotbur 34
Cloves 46
Clysters 281
Coca 46
Cochineal 46
Cockles 46
Cod-liver oil 230
Codeia 168
Coffee 39
Cold cream 252 319
Collodion with cantharides 251
Colocynth 48
Colophony 37
Colts foot 104
Columbo 48
Common blue berry 81
„ club-moss 75
„ Dwale 35
„ juniper 58
„ marjoram 85
„ nettle 86
„ salt 167
„ spurge olive 80
„ walnut-tree 83
Confections 253
Conia 169
Conserve of rose 252
Conserves 252
Copaiba 32
Copperas 206
Coriander 52
Corrosive chloride of mercury 165
Corsican moss 82
Cotton 24
Couch-grass 66

Págs.
Court plaster 259
Creasote 169
Creasotum 169
Croton oil 229
Crude oil of amber 111
Cubebs 51
Cumin 49
Custard apple 28
Cuzco bark 91
Cyanide of potassium 156
Cyanuret of mercury 156
„ „ potassium 156
„ „ zinc 157
Cypress 45

D

Dandelion 55
Date 55
Deadly nightshade 35
Dextrin 170
Diaforetic antimony 145
Digitalin 170
Diluted hydrocyanic acid 118
Dill 58
Dinner pills 290
Distilled water 241
„ waters 238
Dittany of Crete 55
Dog wood 49
Dower's powder 297
Dragon's blood 96
Duboisin 172

E

East India kino 65
Eggs 70
Elaterium 57
Elecampane 58
Electuaries 253
Empireumatic oil hartshorn 111
Emulsions 257
Epsom salt 206
Ergotted rye 51
Escrina 172
Essential salt of lemons 146
Ethereal tinctures 308
Ethyl, of bromide 175
„ „ iodide 176
Eucalyptus 61
Euphorbium 66
Extrac of Calabar bean 265
„ „ cinchona 264
„ „ foxglove 264
„ „ gentian 264
„ „ guaiacum 264
„ „ hemlock 266
„ „ juniper 263
„ „ lettuce 266
„ „ nux vomica 265
„ „ opium 264
„ „ rhubarb 264
Extracts 260

F

Felsealcanet 27
Fenu greek 24
Fennel 69

Págs.
Ferrocyanuret of iron 155
Ferrocyanate „ quinia 176
Fibrous Carthagena bark 91
Fig 69
Fleawort 109
Florentine orris 75
Fluid extracts 262
Fomentations 266
Fowler's solution 305
French lavender 41
Fumigations 266
Fumitory 61
Fungus of the larch 20

G

Galanga 61
Galbanum 61
Gall-nut 20
Gallic acid 122
Gamboge 63
Garden bean vetch 68
Gargarismes 267
Garlic 22
German chamomile 78
Glycerate of starch 267
„ „ tannic acid 267
Glycerates 267
Glycerin 180
Goulard's cerate 249
Granules 289
Gray bark 91
Green hellebore 57
„ iodide of mercury 220
„ vitriol 206
Ground Ivy 105
„ nuts 38
Guaco 67
Guaiacum wood 67
Guarana 67
Guavas 67
Gum arabic 63
„ elastic 63
Gun cotton 199

H

Hartshorn 52
„ salt 151
Hemlock 45
Hemp 41 79
Hips 104
Honey 80
Hops 76
Horehound 79
Horse radish 92
„ taile 41
Houndstongue 45
Hydrate of chloral 159
Hydrated peroxide of iron 192
„ sesquioxide of chrome 203
Hydrochlorate of morphia 160
Hypermanganate of potassa 198
Hypochlorite of lime 182
Hypophosphite of lime 183
„ „ soda 183
Hyposulphite of soda 184

I

Págs.
Iceland moss 75
Impur ometino 254
„ liquor succin acid 173
Impuro carbonato of ammonia 151
„ succin acid 127
Incense 70
Indian aniseed 28
„ coru 77
„ cress 79
„ Dammar 55
„ mango tree 78
„ pennywort 69
„ rubber 63
„ tobacco 76
Indigo 28
Inyection hydrochlorate of morphia .. 270
„ of sulphate of atropia 270
„ „ „ „ morphia 270
„ „ „ „ quinia 271
„ „ „ „ strychnia 270
Inyections 269
Iodide of ammonium 218
„ „ arsenic 218
„ „ calcium 219
„ „ iron 219
„ „ lead 220
„ „ mercury 220
„ „ potassium 221
„ „ sodium 221
„ „ sulphur 219
„ „ zinc 222
Iodine 217
Iodique acid 131
Iodoform 218
Iodohydrargyrate of potassium 220
Ipecacuan 71
Iron 177
„ filings 177
Isinglass 47

J

Jaborandi 70
Jalap 72
Jamaica quassia 51
Jame's fever powder 298
Japan earth 43
Jellies 271
Jelly of Carrageen 272
Jesuits bean 38

K

Kamala 74
Koosso 53
Kouri resin 55

L

Labarraque's desinfecting liquid 183
Lac 64
Lactate of iron 184
„ „ magnesia 184
„ „ quinia 185
„ „ zinc 185
Lactic acid 123
Págs.
Lactucarium 74
Lard 284
Lavander 24
Lead plaster 257
Lemons 75
Lentil 74
Leopard's bane 29
Lettuce 74
Levant wormseed 96
Light jalap 72
„ magnesia 192
Lime 191
Lime water 240
Lin seed 75
Liniments 282
Liquorice root 85
Lithargo 194
Liver of sulphur 212
Liverwort 21
Logwood 86
Long pepper 88
Lotiones 283
Lozenges 286
Lucern 23
Lunar caustic 189
Lupine 54

M

Mace 76
Magnetic oxyde of iron 191
Mahogany tree 41
Maidenhair of Mexico 52
Male fern 68
Mallow 77
Manna 77
Marjoram 79
Marrow 310
Marshmallow 26
„ paste 286
Mastich 24
Matico 79
Mechoacan 80
Medicated vinegars 313
„ wines 317
Medicinal baths 246
Mélilot 79
Melon tree 86
Mercurial or blue ointment 312
Mercury 185
Mexican goosefoot 58
Mild chloride of mercury 166
Milk of sulphur 143
Minor cardamom 42
Moist peroxyde of iron 181
Monkshood 19
Morphia 185
Mucilages 285
Mugwort 30
Mul berry 81
Muriate of ammonia 162
„ „ baryta 163
„ „ magnesia 165
„ „ propylamia 161
Muriatic acid 119
Musk 25
„ grain 17
„ melon 80

Págs.
Mustard poultice 249
Myrrh 81
Myrtle 30

N

Naphtalihn 186
Narcein 186
Nitrate of ammonia 187
„ „ amyl 190
„ „ iron 188
„ „ potassa 189
„ „ silver in crystals 188
Nitric acid 123
Nopal 64
Nut meg 83

O

Oak 57
Officinal acid phosphoric 122
Oil of aniso 234
„ „ bays 228
„ „ bergamot 234
„ „ bitcr almonds 234
„ „ cade 111
„ „ cantharides 227
„ „ cinnamon 235
„ „ cloves 235
„ „ eggs 231
„ „ ground nuts 227
„ „ hemlock 227
„ „ lemon 236
„ „ peppermint 237
„ „ orange flowers 236
„ „ oranges 237
„ „ sassafras 238
„ „ Sweet almonds 226
„ „ vitriol 128
Ointment of iodido of lead 301
„ „ iodine 301
Ointments 310
Olive oil 228
„ tree 84
Onion 44
Opiates 253
Opium 84
Opodeldoch 245
Orange flowers 82
„ „ water 239
„ peel 83
Orpiment 73
Oxalate of potassa 146
Oxalic acid 124
Ox-gall 69
Oxyde of antimony 190
„ „ lead 194
„ „ silver 193
„ „ zinc 195
Oxygen 196
Oxysulphuret of antimony 200

P

Pale rose 93
Pancreatine 196
Parrot wed 36
Parsley 28 87
Pastes 286

Págs.
Pea 26
Peach tree 56
Pearl moss 75
Pearson's arsenical solution 305
Pellitory 87
„ wall 87
Penny royal 89
Peony 87
Peppermint 106
Pepsin 197
Perchloride of iron 164
„ „ mercury 165
Peroxyde of iron 192
Petrol 87
Phloridzin 178
Phosphate of iron 179
„ „ lime 178
„ „ soda 179
Phosphorated oil 229
Phosphorus 179
Phosphureted of zinc 180
Picrate of ammonia 198
Pills 289
„ of aloes 290
„ „ copaïva 291
„ „ sulphate of quinia 292
Picrin 199
Pitch or Tar 139
Pituri 56
Plasters 254
Plum-tree 46
Poison nut 84
„ sumach 110
Poko 84
Pomata 299
Pome granate 66
Pontic rhubarb 93
Poplar 22
Poppy heads 19
Potions 292
Poultice of rice 248
Poultices 248
Powder of acid tartaric 295
„ „ aloes 295
„ „ armeniar bole 296
„ „ bicarbonate of soda 296
„ „ camphor 296
„ „ cantharides 296
„ „ carbonate of lead 295
„ „ cinnamon 296
„ „ cubebs 296
„ „ digitalis 297
„ „ ergot 297
„ „ guaiacum wood 297
„ „ gum ammoniac 297
„ „ gum arabic 297
„ „ henbane 296
„ „ ipecacuanha 297
„ „ iron by hydrogen 177
„ „ Jalap 297
„ „ kooso 297
„ „ litharge 298
„ „ marshmallow root 298
„ „ mustard 298
„ „ nutmeg 298
„ „ rhatany 296
„ „ rice 296
„ „ roasted acorns 247

Págs.
Powder of rose 298
" " saffron 296
" " simaruba 298
" " squill 297
" " white agaric 295
Powders 293
Precipitated calomel 166
" sulphuret of antimony 210
Prickly poppy 53
Protoxalate of iron 190
Protoxide of nitrogen 200
Propylamia 200
Prussiate of mercury 156
Ptisans 308
Pulmonary 90
Pulps 302
Pupkin gourd 39
Pure Prussian blue 155
Purging cassia 41
Purple Foxglove 55
Pyrexylin 199

Q

Quecksilver 185
Quince 80
Quinia 201

R

Radish 92
Raisins 87
Reed grass 42
Red bark 92
" iodide of mercury 219
" madder 94
" oxyde of lead 194
" " " mercury 193
" precipitate 193
" sandal 96
" sulphuret of mercury 211
Redpeppy 26
Reduced iron 177
Resin of Jalap 303
" " scammony 303
Rhatanhy 50
Rhubarb 94
Ribwort 74
Rice 30
Rochelle salt 215
Roman chamomille 78
Rosemary 93
Rose water 241
Round cyperus 87
Rousseau's laudanum 281
Rue 94
Russian wormseed 96
Rusti crown bark 92

S

Sabadilla 43
Safflower Dy'er 32
Saffron 31
Sagapenum 95
Sage 95
Sage 95
Salep 95
Salicin 202

Págs.
Salicylic acid 126
Saltpetre 189
Sandarach 67
Santonin 202
Sarsaparrilla 109
Sassafras 97
Savine 94
Scabions 27
Scammony 58
Scarvy grass 47
Seacoralline 50
Seawrack 58
Sedlitz powders 298
Senegal gum 65
Seneka 89
Senna 97
Sesame oil 226
Sesamum 22
Silicate of soda 203
Simaruba 98
Simple cerate 250
Smollage 28
Soaps 271
Soapwort 97
Soda 154
" powders 299
Solid citrate of magnesia 158
Soluble tartar 214
Solution of acetate of ammonia 112
" " citrate of magnesia 251
" " hidrosulphuric acid 127
" " nitrate of mercury 145
" " subacetate of lead 113
Sorrel 17
Sowthistle 19
Spanish flies 40
Spearmint 105
Species 259
Sperma ceti 59
Spirit of campher 242
" " cinnamon 243
" " hartshorn 173
" " nitrous ether 175
" " salt 119
Spirits 242
Sponge 60
Sponges tent 302
Spunk 21
Squill 59
St. John's wort 69
Staphisagria 60
Starch 24
Stinking assa 30
Straw-berry 61
Stronger water of ammonia 137
Strychnia 173
Subacetate of copper 112
Subchloride of mercury 166
Sublimed sulphur 143
Subnitrate of bismuth 187
Suet 304
Sugar 32
" coated pills 289
" milk 143
" of lead 113
Sulphate acid of quinia 209
" of alumina 203
" " " and potassa 139

Págs.
Sulphate of atropia ... 204
„ „ cadmium ... 204
„ „ cinchonia ... 204
„ „ copper ... 205
„ „ cserina ... 205
„ „ iron ... 206
„ „ manganese ... 207
„ „ magnesia ... 206
„ „ mercury ... 204
„ „ morphia ... 207
„ „ potassa ... 207
„ „ soda ... 209
„ „ strychnia ... 206
„ „ zinc ... 209
Sulphite of lime ... 209
„ „ soda ... 210
Sulphur ... 143
Sulphurated antimony ... 210
„ potash ... 212
Sulphuret of antimony ... 210
„ „ iron ... 211
Sulphuric acid ... 128
„ ether ... 175
Sumbul ... 99
Suppositer ... 305
Surinam quasia ... 51
Swet almonds ... 24
„ casava ... 70
„ flag ... 39
„ gum ... 33
„ potato ... 39
Sydenham's liquid landanum ... 281
Syrup ... 274
„ of gum arabic ... 276
„ „ ipecacuana ... 277
„ „ marsh-mallow ... 275
„ „ orgeat ... 274
„ „ poppies ... 274
„ „ rhathany ... 276
„ „ rhubarb ... 278
„ „ seneka ... 277
Syrups ... 272

T

Tacamahac ... 100
Tamarind ... 100
Tannate of lead ... 212
„ „ quinia ... 213
„ „ zinc ... 213
Tannic acid ... 129
Tapioka ... 100
Tartar emetic ... 214
Tartaric acid ... 129
Tartrate of antimony and potassa ... 214
„ „ iron and potassa ... 215
„ „ potassa ... 214
„ „ „ and soda ... 215
Tartrated iron ... 215
Tea ... 101
Teriodide of formyl ... 218
Thapsia ... 100
Thorn-Apple ... 103
Thyme ... 103
Thymic acid ... 130
Tin ... 173
Tinglass ... 146
Tincture of aloes ... 307
Tincture of benzoin ... 307
„ „ castor ... 307
„ „ cinchona ... 308
„ „ cinnamon ... 307
„ „ colchicum seeds ... 308
„ „ iodine ... 308
Tinctures ... 306
Tobacco ... 99
Tomato ... 73
Tonka bean ... 68
Tormentil ... 103
Touch wood ... 21
Tragacantha ... 65
Treade ... 321
Troches ... 286
„ of bicarbonate of soda ... 288
„ „ gum arabic ... 288
„ „ ipecacuana ... 288
„ „ peppermint ... 288 289
Turmeric ... 53
Turnip ... 82
Turpeth root ... 104

V

Valerian ... 105
Valerianate of ammonia ... 215
„ „ atropia ... 216
„ „ iron ... 216
„ „ quinia ... 216
„ „ zinc ... 216
Valerianic acid ... 130
Vallet's ferrugiuous pills ... 292
Vanilla ... 104
Vegetal juices ... 279
Veratrin ... 217
Verdigris ... 112
Vervain ... 105
Vienna caustic ... 249
Vinegar ... 312
„ of squill ... 314
Violet ... 105
Virginia Snakeroot ... 98
Volatil oil of mustard ... 237
Volatile oils ... 232

W

Water ... 132
„ germander ... 59
„ lily ... 83
„ melon ... 96
„ parsnep ... 36
„ pepper ... 54
Watercrees ... 36
Waxmyrtle ... 28
Wheat ... 104
Whey of milk ... 305
White arsenic ... 116
„ bismuth ... 187
„ chalk ... 152
„ fraxinella ... 55
„ hellebore ... 57
„ henbane ... 35
„ lead ... 153
„ mustard ... 82
„ vitriol ... 209
„ wax ... 44

Págs.
Willow 97
Wine 314
Winter's bark 50
Wolf's bane 19
Wood betony 36
„ charcoal 151

Y

Yarrow 81
Yellow amber 26
„ gentian 62
„ jasmine 62
Yellow prussiate of potash 156
„ sandel wood 96
„ sulphate of mercury 207
„ wash 241
„ wax 44

Z

Zedoary 110
Zinc 222
Zingiber 73
Zittmann's decoction 310

ÍNDICE GENERAL

De las palabras de los idiomas Huasteco, Maya, Mexicano, Otomí, Quiché, Tarasco, Totonaco y Zapoteco.

Págs.

HUASTECO.

Itz 54
Labitz 73
Techabcham 80

MAYA.

Chacmol 27
Chacnutí 38
Chauxuuc 17
Cuchilloxiu 90
Koch 319
Ni-iu 22
Ou 21
Put 86
Sabanieté 38
Taman 24
Xcautaris 30
Xpakuul 103
Xtuhui 38
Yaxché 44

MEXICANO.

Acazacahuitztli 66
Actl 132
Ahoacacahuitl 21
Ahoaquahuitl 57
Ahoatl 57
Ahuehuetl 22
Ahuichichic 22
Alzoyatic 79
Amacoztic 102
Amacuahuitl 27
Amezquite 96
Amoli 27
Ancoas 73
Apilzatpatli 70
Aqualachti 22
¿Aqnequexquic? 30
Atecuyxtli 49
Atoyaxocotl 46
Atzcalxochitl 47
Axin 22
Axocuillin 320
Axolotl 22
Ayotectli 22
Azcalxochitl 61

Págs.

Cacahoaxochitl 72
Cacaloxochitl 72
Cacamotic 72
Cacaoquahuitl 38
Capoliu 41
Caslatlapam 72
Castillantonaxihuitl 78
Catzotl 73
Compoalxochitl 110
Chacalxochitl 98 99
Chayotli 53
Chian 53
Chicallotl 53
Chichicaquilitl 19
Chichicayotl 22
Chichiquahuitl 91
Chichiquilitl 107
Chilochuchi 89
Chilpantlacol 44
Chochitzapotl 109
Chohoyotl 107
Cihoapactli 110
Coapatli 107
Coatl 100
Coatlamitl 109
Cocoxihuitl 36
Coen ó Coentic 73
Copalchichic 49
Copalcuahuitl 29
Copalli 49
Costomatl 50
Cozolmecatl 93
Cuapinole 26
Cuitlapatli 104
Ecapatli 56
Epacihuitl 229
Epazotl 58
Ezquahuitl 96
Hanchinoli 68
Hoitziloxitl 33
Hoitzitzilxochitl 60
Hoitzquahuitl 86
Huacamotl 70
Hualhua 108
Huamuchil 70
Huauchilli 36

Págs.
Huauzontlo 70
Huaxacan 67
Huichichili 60
Huitlacocho 70
Igamollin 27
Iquimito 48
Itzcuimpatli 43 107
Ixpostli 59
Ixtaczapotl 109
Ixtli 77
Izquixochitl 70
Iztauhyatl 60
Jacalozuchil 72
Jocuistlo 102
Macpalxochiquahuitl 29
Matlalitztic 107
Matlalquahuitl 67
Matzali 89
Matzatli 89
Mocapatli 109
Motl 76
Mozquitl 80
Micaquahuitl 86
Mimiahuatl 45
Mizquicopalli 64
Moitli 82
Molouqui 104
Nacazcul 103
Nahuapascle 93
Nahuitiput 41
Nanahuapatli 39 109
Necutli 80
Neutli 90
Nocheztly 46
Nochtli 64
Namoli 84
Oceloxochitl 38
Ocotzol 103
Olcacatzan 93
Oloxotl 33
Oyametl 17
Palancapatli 39
Papaconi 66
Patlahoachoixachin 42
Paxtle 69
Pehuamo 67
Pelonchili 79
Pelonmexixquilitl 79
Pelonquahuitl 29
Pipiolli 45
Pipitzohoac 89
Pitzaoac 28
Pochotl 89
Pochotli 89
Popoiol 70
Quamochitl 70
Quauchichic 91
Quauhayohuachtli 41
Quauhnecutli 80
Quauhtecomatl 51
Quauhtlatlatzin 68
Quauhtzapotl 54
Quauhtzictli 82
Quauhxilotl 50
Quauhyetl 99
Quaumecapatli 109
Quaumecatl 91
Quauzontetl 70

Págs.
Quilitl 91
Quimichpatli 43
Quimixpatli 81
Siuhuapaxtli 110
Siuicuichi 99
Tacopatli 93 100
Tececoc 139
¿Tecocahuitl? 73
Tecomatl 51 101
¿Tecopalquahuitl pitzahuac? 32
¿Temecatl? 104
Tepeacuilotl 101
Tepeamatl 102
Tepehuaxin ó tepehuaje 101
Tepezempoalxochitl 110
Tequizquitl 102
Tetlatia 110
Tetlayctli 73
Tetzocaua 107
Toxcalamatl 102
Texocotl ó tejocote 101
Tezacpatli 102
Tezontzapotl 77
Tianguispepetl 102
Tlacaxochitl 102
Tlacehoili 28
Tlacochichie 66
Tlacopatli 100
Tlachichinoa 102
Tlachichinolli 106
Tlahuelilocacuahuitl 42
Tlalcacahuatl 83
Tlalepaquilitl 102
Tlaliyac 206
Tlallantlacacuitlapilli 80
Tlalnepaquilitl 102
Tlalpatl 103
Tlalpopolotl 93 102
Tlamatzalliu 19
Tlanchalahua 40
Tlanoquiloni 72
Tlaolli 77
Tlapatl 69 103 319
Tlatlaucuaye 102
Tlayacuayatl 40
Tlemolli 103
Tlepatli 106
Tlilxochitl 104
Tlilzapaotl 109
Toloatzin 103
Tololonchi 22
Tolonpatl 72
Tolpatli 87
Tomatl 103
Tonalaxochitl 53
Totoucaxoxocollolin 106
Tuxpatli 49
Tzacatlascalli 109
Tzacutli ó Amatzahuitl 53
Tzacuxochitl 53
¿Tzautli? 53
Tzauxilotl 53
Tzinacan 64
Tzinacancuitlal 64
Tzompanquahuitl 48
Tzompotonic 66
Tzopiliquahuitl 41
Xaltomatl 73

Págs.
Xalxocotl 67
Xicotzapotl 109
Xitomamac 73
Xitotomatl 73
Xinquilitl 28
Xochiocotzoquahuitl 33
Xochiocotzotl 33
Xocoxochitl 88
Xocoyol 99
Xonacatl 44
Xoxocoyolin 99
Xoxonitzal 108
Xuchil 38
Xumetl 97
Yayacuahuitl 107
Yepaxihuitl 108
Yolochiatl 108
Yoloxiltic 108
Yoloxochitl 108
Yoyotli 108
Yxtaczapotl 109
Zacatechichi 99
Zacatlaxcali 109
Zayolizcan 101
Zazalic 109
Zempoalxochitl 110 321
Zihoapactli 110
Zoapatli 110
Zompantlo 48
Zoyolxochitl 107

OTOMÍ.

Ceanqua 19
Degha 69 319
Detha 77
Guchoi 206
Ishai 139
Mephe 60
Mmerza 57
Móoga 93

Págs.
Ngedni 49
Ngidri 49
Ng-i 54
Ngisai 139
Nttzirza 97
Sacui 105
Sirsa 57
Sithi 73
Tlaphi 80
Tungaseni 40
Urza 100

QUICHÉ.

Chirimulla 54

TARASCO.

Chucata 80
Chumbacuari 83
Cumdumba 97
Cunicho 43
Cupanda 21
Curuqua 86
Ehtzemo 43
Pari 64
Penlamum 22
Pumacua 19
Pusena 80
Sirimo 102
Tacas 93
Tacnache 80
Ucuares 79
Xarimpscua 99

TOTONACO.

Segne Xante 104

ZAPOTECO.

Nere 27

La ortografía de las palabras contenidas en este índice, de las cuales muchas están adulteradas, es la que se usa hoy.

ÍNDICE GENERAL LATINO.

Págs.

A

Abies excelsa 88
Acacia acapulcensis 101
„ adansonii 65
„ albicans 64
„ albida 65
„ catechu 43
„ farnesiana 30
„ Neboned 65
„ Vereck 63
Acalypha prunifolia 107
Acer saccharinum 32
Aceta medicata 313
Acetas ammonicus aqua solutus 112
„ morphicus 113
„ plumbicus 113
„ potassicus 114
„ sodicus 114
„ strychnicus 113
„ zincicus 114
Acetum 312
„ antisepticum 314
„ camphoratum 314
„ rosatum 314
„ scilliticum 314
Achillea millefolium 81
Achyranthes calca 102
Acidum aceticum 115
„ „ aromaticum 238
„ arseniosum 116
„ benzoicum 116
„ boricum 117
„ chlorhydricum aqua solutum 119
„ chromicum 121
„ chrysophanicum 120
„ citricum in crystallos 119
„ cyanhydricum aqua solutum 118
„ gallicum 122
„ iodicum 131
„ lacticum 123
„ nitricum officinale 123
„ oxalicum 124
„ phenicum 121
„ phosphoricum officinale 122
„ picricum 125
„ pipitzahoicum 126
„ salicylicum 126
„ succinicum impurum 127
„ sulphuricum 128
„ sulphydricum aqua solutum 127
„ tannicum 129

Págs.

Acidum tartricum 129
„ thymicum 130
„ valerianicum 130
Acipenser huso 47
„ ruthenus 47
„ sturio 47
Aconitina 131
Aconitum anthora 19
„ cammarum 19
„ delphinoides 19
„ lycoctonum 19
„ napellus 19 81 132
Acorus calamus 39
Acourtia moschata 108
Adeps suillus 284
Adianthum capillus veneris 52
„ tenerum 52
Æther aceticus 174
„ „ alcoholisatus 174
„ nitrosus „ 175
„ sulphuricus 175
Æthusa cynapium 45
Agave 138
„ americana 77
„ lutea 77
„ mexicana 27
„ potatorum 76 21
„ salmiana 76 21
Agrimonia eupatoria 21
Aizoon canariense 98
Albuminas ferricus 136
Alchemilla vulgaris 26
Alcohol 137
„ camphoratus 242
„ „ communis 238
„ „ ex Raspail 242
Alcoholata 242
Alcoholatum cedronellæ mexicanæ 243
„ „ „ compositum 240
„ coloniense 240
„ corticis cinnamomi 243
„ corticum aurantiorum 243
„ dorsteniæ compositum 243
„ ex garus 243
„ fœniculi compositum 243
„ rosmarini 240
„ terebinthinæ compositum 243
Alcoholatura 244
Allium cepa 44

Págs.
Allium sativum 22
Alnus ¿Sp.? 22
Aloe 18
„ linguæformæ 18
„ sinuata 18
„ socotrina 18
„ spicata 18
„ variegata 109
„ vulgaris 18
Alphonsia oleifera 50
Alpinia officinarum 61
Alternanthera achyrantha 102
Althæa officinalis 26
Amaryllis formossissima 61
Ambarum cinerítium 26
Ambra grisea 26
Ambrosia artemisifolia 30
Amiantum 27
Ammonia aqua soluta 137
Amomum cardamomum 42
„ zingiber 73
Amygdala amara 24
„ dulcis 24
Amygdalas communis 24 227
„ dulcis 227
Amylum 24
Amyris caranna 42
„ linaloe 75
Anacardium occidentale 78
Anacyclus pyrethrum 87
Anagallis arvensis 97
Anamirta cocculus 46
Ananas sativa 89
Anchusa officinalis 27 38
„ tinctoria 27
Andira excelsa 76
„ inermis 76
Andropogon citratus 101
Anethum fœniculum 69
„ graveolens 58
Angelica archangelica 27
„ littoralis 27
Anisacanthus virgularis 82
Anoda triloba 105
Anona cherimolia 54
Annona glabra 28
„ reticulata 28
Anthemis nobilis 78
„ pyrethrum 87
Apiol 87 140
Apis mellifica 44 80
Apium graveolens 28
„ petroselinum 87
Aplopappus discoideus 55
Apomorphina 140
Apozema alba ex Sydenham 244
„ de Brayera anthelminthica . 245
„ sudatorium 245
Apozemata 244
Aqua 132
„ albuminosa 239
„ ammonio-camphorata ex Raspail. 242
„ calcica 240
„ camphorata 239
„ cum subacetate plumbico ex Goulard 242
„ distillata 241
„ fluvialis 133

Págs.
Aqua fontana 132
„ hæmostatica ex Pagliari 241
„ phagedenica flava 241
„ „ nigra 240
„ phenicata officinalis 241
„ picea 239
„ pluvialis 132
Aquæ distillatæ 238
Arachis hypogæa 38 227
Archangelica officinalis 27
Arctium lappa 34
Arctostaphylos 62
„ discolor 62
„ mucronifera 62
„ polyfolia 62
„ pungens 62
„ tomentosa 62
„ uva ursi 62
Argemona grandiflora 53
„ mexicana 53
„ ocroleuca 53
¿Aristida coarctata? 66
Aristolochia fœtida 107
„ fragantissima 67
„ grandiflora 67
„ hastata 98
„ hirsuta 98
„ longa 29
„ mexicana 100
„ pentandra 67
„ reticulata 98
„ rotunda 29
„ serpentaria 98
Armeniaca vulgaris 24
Arnica montana 29
Arpophyllum spicatum 53
Arsenias ferrosus 141
„ potassicus 141
„ quinicus 141
„ sodicus 141
Arseniatis sodæ solutio ex Pearson 305
Arsenis ferricus 142
„ potassicus 142
„ quinicus 142
„ sodicus 142
Artemisia 96
„ absinthium 60
„ Cina 96
„ laciniata 60
„ lerchiana 96
„ mexicana 60
„ monogyna 96
„ pauciflora 96
„ ramosa 96
„ vulgaris 30
Arthante adunca 79
„ elongata 79
Arum 30
Arundo donax 42
Asafœtida 30
Asclepias curassavica 90
„ linearis 105
„ setosa 49
Asparagus officinalis 59
Asphaltum 31
Assagræa tenuifolia 43
Astragalus creticus 65
„ tragacantha 65

Págs.
Astragalus verus 65
Athanasia amara 90
Atropa belladona 35
Atropina 142
Auripigmentum 73
Azalea pontica 81

B

Bacharis 106
„ Alamani 106
„ heterophylla 106
„ jalapensis 106
„ multiflora 106
Balnea medicamentosa 246
Balsamodendron africanum 34
„ Ehrenbergianum 81
„ Roxburghii 35
Balsamum norvale 245
„ nigrum 33
„ tolutanum 34
„ tranquillans 229
Barosma 38
„ betulina 37
„ crenata 37
„ serratifolia 37 38
Batatas edulis 39
„ Jalapa 80
Bedellum 34
Begonia gracilis 106
„ tuberosa 106
Belanitis ægipciaca 65
Benzina 144
Benzoas ammonicus 144
„ ferricus 144
„ lithicus 145
„ sodicus 145
Benzoinum 36
Beta cycla 18 36
„ hortensis 36
„ sativa 36
„ vulgaris 32 36
Betonica alopecurus 36
„ officinalis 36
Biautimonias potassicus 145
Bibromhydras quinicus 147
Bicarbonas potassicus 154
„ sodicus 155
Bichlorureti hydrargyri 165
Bidens crocata 41
„ leucantha 101
„ tetragona 101
Bilis bovis 69
Binitras hydrargyricus 145
Bioxalas potassicus 146
Bismuthum 146
Bisulphas quinicus 209
Bitartras potassicus 213
Bixa Orellana 19
Blatta americana 106
Blottia campanulata 53
„ cocciuea 53
Blitum bonus Hericus 70
Bocconia fructescens 36
Bolotus igniarius 21
„ laricis 20
„ seu polyporus fomentarius 21

Págs.
Boldoa fragrans 37
Boli 289
Bolus orientalis 36
Bombax mypticum 89
Borago officinalis 37
Boras sodicus 147
Bos taurus 69 310
Boswelia floribunda 70
„ papyrifera 70
„ sacra? 70
Botrytis infectans 86
Bouvardia 104
„ angustifolia 104
„ hirtella 104
„ Jacquini 104
„ longiflora 61
Brassica alba 82
„ napus 82
„ napus oleifera 82
„ nigra 82
Brayera anthelminthica 53
Bromelia ananas 89
„ pinguin 102
Bromhydras quinicus 147
Bromum 148
Bromurctum camphoræ 148
„ ethilycum 175
„ ferrosum 148
„ potassicum 149
„ zincicum 149
Brucina 150
Bryonia variegata 22
Bryophyllum calycinum 98
Bubon galvanum 62
Buddleia americana 101
„ globosa 95
„ verticillata 81
Bunchosia lanceolata 46
Butea frondosa 64
Butyrum elaidis butiraceæ 284

C

Cæsalpinia coriaria 42
„ echinata 86
„ exostemma 98
Caffeina 150
Calamintha nepeta 103
Calamus draco 96
Calca zacatechichi 99
Calladium 30
Callitris quadrivalvis 67
Calophyllum Calaba 84
„ mariæ 84
„ tacamahaca 84
Camellia sesanqua 101
Camphora officinarum 23
Canella alba 50
Cannabis indica 79
„ sativa 41 79
Cantharidina 150
Cantharis cucera 40
„ vesicatoria 40 41
Capsicum 54
„ annuum 54
„ cordiforme 54
„ dulce 54
„ ¿ frutescens? 54

Págs.
Capsicum longum 54
„ microcarpum 54
„ violaceum 54
Capsulæ medicatæ 247
Carbo animalis 150
„ antiasthmaticus 248
„ ó ligno 151
Carbonas ammoniæ oleosus et concretus 151
„ ammonicus 151
„ calcicus 152
„ ferrosus 152
„ lithicus 152
„ magnesicus 152
„ manganosus 153
„ plumbicus 153
„ potassicus 154
„ sodicus 154
Carica papaya 86 197
Carteria mexicana 320
Carthamus tinctorius 32
Carum carvi 23
Carya ovata 91
Caryophyllus aromaticus 46
Casimiroa edulis 109
Cassia 97
„ acutifolia 97 98
„ æthiopica 98
„ brasilensis 41
„ fistula 41
„ fistuloides 41
„ lenitiva 98
„ obovata 98
„ occidentalis 56
Castilloa elastica 63
Castor fiber 42
Castoreum 42
Cataplasma anodynum 248
„ antisepticum 248
„ cum subacetate plumbico. 248
„ emollicus 248
„ orizæ 248
„ refrigerans 248
„ resolvens 249
„ rubefaciens 249
Cataplasmata 248
Causticum cum chlorurcto zincico 249
Cedrela odorata 44
Cedronella mexicana 103
„ pallida 103
Celosia cristata 17
Cephælis cyanocarpa 71
„ ipecacuanha 71
Cera alba 44
„ flava 44
Cerassus capollin 42
Cerata 249
Ceratum camphoratum 249
„ cosmeticum anglicum 252
„ cum extracto opii 250
„ „ subacetate plumbico 249
„ ex Bell 249
„ „ Galeno 249
„ laudanisatum 250
„ simplex 250
„ sulphuratum 249
Cercus flagelliformis 74
Cerevisiæ medicatæ 250

Págs.
Cervus elaphus 52
„ mexicanus 52
Cestrum roseum 35
Cetraria Islandica 75
Charta cum sinapi ex Rigollot 304
Chartæ antiasthmaticæ 250
„ arsenicales 251
„ hyoscyami 251
Chavica officinarum 88
Cheirostemon platanoides 29
Chelidonium majus 107
Chenopodina linearis 93
Chenopodium ambrosioides 58
„ viride 91
Chiococca anguifuga 39
„ racemosa 39
Chichorium intybus 55
Chloras potassicus 160
Chlorhydras morphicus 160
„ propilamycus 161
„ quinicus 161
„ strychnicus 160
Chloroformum 162
Chlorum 161
„ aqua solutum 161
Chlorurctum ammonicum 162
„ aurico-sodicum 167
„ auricum 167
„ baryticum 163
„ calcicum 163
„ ferricum 164
„ ferrosum 164
„ hydrargyricum 165
„ hydrargyrosum 166
„ „ precipitatum 166
„ magnesicum 165
„ potassicum 167
„ sodicum 167
„ stibicum 163
„ zincicum 168
Chocolata cum magnesiâ 252
„ „ oxido ferrico 252
„ „ scammoniâ 252
„ medica 252
„ simplex 252
Chocolatæ 252
Chondrus polymorphus 75
Chrysanthemum parthenium 78
Cinchona 91
„ calisaya 91
„ condaminea 92
„ lancifolia 91
„ micrantha 92
„ nitida 92
„ officinalis 92
„ ovata 91
„ peruviana 92
„ pubescens 91
„ rufinervis 91
„ scrobiculata 91
„ succirubra 92
Cinchonina 157
Cinnamomum aromaticum 40
„ zeylanicum 40
Circinum mexicanum 42
Cissampelos pareira 38
Cissus acida 37

Págs.
Cissus tilliacea 104
Citras ammonicus-ferricus 158
„ magnesicus solidus 158
„ „ solutus 251
„ quinicus 158
Citrullus colocynthis 48
Citrus aurantium 83
„ bergamia 36
„ limonum 75
„ medica 45
„ vulgaris 36 83
Claviceps purpurea 51
Clematis sericea 34
Cnicus benedictus 42
Cobæa scandens 105
Cocculus palmatus 48
„ suberosus 46
„ toxicoferus 52
Coccus axin 22
„ cacti 46
„ laca 64
Cochlearia armoracia 92
„ officinalis 47
Cocos nucifera 47
Codoina 168
Coffea arabica 39
Cola piscis 47
Colchicum alpinum 47
„ autumnale 47
Collodium 251
„ cantharidatum 251
„ cum chlorhydrate morphico. 251
Collutea arborescens 98
Collutoria 251
Collutorium boraxatum 251
„ chlorhydricum 252
Collyrium cœruleum 240
„ cum sulphate zincico ex Sanchez 241
Comelina tuberosa 107
Confectiones 252
Conicina 169
Conium maculatum 45
Conserva cassiæ fistulæ 252
„ rosæ 252
„ tamarindorum 252
Conserveæ 252
Convolvulus officinalis 72
„ scammonia 58 59
„ turpethum 104
Conyza squarrosa 56
Copaifera cordifolia 33
„ Guyanensis 33
„ officinalis 33
Coralina officinalis 50 82
Cordia Boissieri 27
Coreopsis alata 41
Coriandrum sativum 52
Coriaria myrtifolia 98
Cornu cervi 52
Cornus alba 101
Coumarouna odorata 68
Coutarea latiflora 49
Cratægus mexicana 101
Crescentia alata 51
„ cujeto 101
Crocus sativus 31
Croton adenaster 88

Págs.
Croton dioicum 108 229
„ cluteria 42
„ niveum 49
„ pseudo-china 49
„ reflexifolium 49
„ sanguiflum 96
„ suberosum 49
„ tiglium 229
Cryptococcus 91
Crysanthemum parthenium 153
Cubeba canina 51
„ clusis 51
„ officinalis 51
Cucumis colocynthis 48
„ melo 80
Cucurbita citrullus 96
„ fœtidissima 57
„ maxima 39
„ pepo 39
Cuminum cyminum 49
Cuphea lanceolata 31
Cupressus benthami 46
„ sempervirens 45
Curcuma angustifolia 30
„ longa 53
„ tinctoria 53
„ zedoaria 110
Cuscuta americana 109
Cyanuretum ferroso-ferricum 155
„ ferroso-potassicum 156
„ hydrargyricum 156
„ potassicum 156
„ zincicum 157
Cycas circinalis 95
„ revoluta 95
Cydonia vulgaris 80
Cynanchum Arguel 98
„ Monspeliacum 59
Cynara cardunculus 23
„ scolymus 23
Cynips gallæ tinctoriæ 20
„ quercus baccarum 20
„ rhæadis 20
Cynodon dactylon 66
Cynoglossum officinale 45
Cyperus rotundus 87
Cyprea 39

D

Dammara Australis 55
„ Orientalis 55
Daphne gnidium 80
„ mezereum 80
„ salicifolia 70
Datura stramonium 103
Daucus carota 109
Delphinium staphisagria 60
Dentifricium ex Comoto 299
Dextrina 170
Diascordium ex Fracastor 253
Dictamnus albus 55
Digitalina 170
Digitalis ambigua 56
„ purpurea 55
Diospyros obtusifolia 109
Diplolepis gallæ tinctoriæ 20

Págs.
Dipterocarpus incanus 33
„ tuberculatus 43
„ turbinatus 33
Dolichos paluatilobus 73
„ pruriens 84
„ tuberosa 73
„ urens 84
Dorema ammoniacum 66
Doronicum glutinosum 39
Dorstenia contrayerba 49
„ houstonii 49
Drimys granatensis 50
„ mexicana 50
„ punctata 50
„ Wintory 50
Duboisia myoporoides 56 172
Duboisina 172
Dumerilia Alamani 89

E

Ecballium elaterium 57
Echeverria coccinea 85
„ pulverulenta 85
Echites ¿hypoleuca? 106
Ehinacea heterophyla 93
Elais butyraceæ 284
Elaphrium aloexylon 75
„ copalliferum 49
„ elemiferum 64
Electuaria 253
Electuarium hyoscyami opiatum 253
Elettaria cardamomum 42
„ major 42
Elixir de pilocarpo pinuato 254
Emetina medicinalis 254
Emplastra 254
Emplastrum belladonæ 255
„ betonicæ 255
„ catagmaticum ex Vigo 256
„ cera catholica 255
„ cicutâ cum gummi resina ammoniaco 255
„ cum chloralo 256
„ „ extracto opii 257
„ „ iodureto hydrargyrico ex Gutierrez 257
„ de meliloto simplex 257
„ diachylum gummatum 256
„ epispasticum 255
„ ex Estabillo 256
„ fuscum 256
„ lavandulæ compositum 255
„ oxydi plumbi crocatum 256
„ „ „ cum acetate cuprico 256
„ „ „ cum sapone 256
„ piscis compositum 255
„ resolvens 257
„ simplex 257
„ tacamahacæ 257
„ Vigo cum hydrargyro 257
Empleurum serrulatum Ait 38
Emulsio cum cerâ 258
„ „ oleo è seminibus ricini 258
„ „ resina Jalapæ 258
„ „ scammoniâ 258
Emulsio simplex 258
Emulsiones 257
Enema purgans 281
Enemata 281
Epidendrum pastoris 53
„ vanilla 104
Equisetum arvense 41
Ergotina ex Bonjean 258
Eriodendron anfractuosum 44 89
„ leianthcrum 89
Erodium moranense 24
Ervum lens 74
Erygeron affine 87
Eryngium amethystinum 108
„ Cervantesii 108
„ comosum 108
„ gracile 108
„ subacaule 108
Erythræa Chilensis 40
„ Jorullensis 40
„ stricta 40
Erythrina coralloides 48
Erythrocoraloidina 48 172
Erytroxylon coca 46
Escobedia scabrifolia 32
Escrina 172
Eucalyptus citriodora 65
„ corymbosa 65
„ globulus 61
„ mannifera 77
„ rostrata 65
Eugenia caryophyllata 46
„ pimenta 88
Eupatorium collinii 106
„ sanctum 106
„ veronicæfolium 63
Euphorbia antiquorum 66
„ Canariensis 66
„ maculata 107
„ officinarum 66
„ pulcherrima 61
„ resiuifera 66
Euphorbium 66
Euryangium sumbul 99
Exogonium purga 72
Extracta 260
Extractum acaciæ catechu 43
„ baccarum juniperi 263
„ cinchonæ 264
„ digitalis alcaholicum 265
„ „ purpureæ 264
„ é fructibus crescentiæ alatæ 264
„ fuci vesiculosi alcoholicum 265
„ gentianæ 264
„ guajaci 264
„ lactucæ sativæ 266
„ lactucarii alcoholicum 265
„ nucis vomicæ alcoholicum. 265
„ opii 264
„ rhei 264
„ scillæ alcoholicum 265
„ seminis physostigmatis venenosi 265
„ seminum stramonii alcoholicum 265
„ succi conii maculati 266
Eysenhartia amosphoydes 101

Págs

F

Farinæ emollientes..... 269
„ solventes..... 269
Ferrocyanus quinicus..... 176
Ferrum..... 177
„ ope hydrogeni paratum..... 177
Ferula asa fœtida..... 30
„ galbaniflua..... 62
„ persica..... 95
„ rubricaulis..... 62
„ sumbul..... 99
Ficus benjamina..... 96
„ carica..... 69
„ complicata..... 96
„ nymphæfolia..... 102
„ religiosa..... 64
Flourencia thurifera..... 102
Fœniculum vulgare..... 69
Foti..... 266
Fotus emolliens..... 266
„ narcoticus..... 266
Fragaria vesca..... 61
Frasera Walteri..... 48
Fraxinus ornus..... 77
„ pubescens.....61 320
„ rotundifolia..... 77
Fructus pectorales..... 266
Fucus crispus..... 75
„ helminthocorton..... 82
„ plumosus..... 82
„ purpuraceus..... 82
„ serratus..... 58
„ vesiculosus..... 58
Fumaria officinalis..... 61

G

Gadus morrhua..... 230
Galbanum expurgatum..... 268
„ levanticum..... 62
„ persicum..... 62
Galipea cusparia..... 27
„ officinalis..... 27
Garcinia Morella..... 63
Gargarisma aluminosum seu astringens 267
„ cum borate sodico..... 267
Gargarismata..... 267
Gelatina de cetraria islandica..... 272
„ „ fuco crispo..... 272
Gelatinæ..... 271
Gelsemium sempervirens..... 62
Gentiana calyculata..... 62
„ Hartwegi..... 62
„ lutea..... 62
„ mexicana..... 62
Geranium cicutarium..... 24
„ Hernandezii..... 26
„ mexicanum..... 26
Gigartina helminthocorton..... 82
Glechoma hederacea..... 105
Glycerata..... 267
Glycerinum.....180 267
„ cum amylo..... 267
„ „ extracto hyoscyami.. 267
„ „ iodureto potassico.... 267
„ „ „ „ et iodo..... 268

Págs.

Glycerinum cum tannino..... 267
„ sulphuratum..... 267
Glycyrrhiza glabra..... 85
Gnaphalium Berlandieri..... 66
„ canescens..... 66
„ hirtum..... 66
„ viscosum..... 66
Gomphrena procumbens.....27 106
Gossypium..... 24
„ absorvens..... 244
„ arboreum..... 24
„ herbaceum..... 24
„ iodatum..... 244
Granula..... 229
„ cum digitaliná ex Homolle... 268
Grindelia glutinosa..... 39
Guajacum officinale..... 67
„ sanctum..... 67
„ verticale..... 67
Gummi arabicum..... 63
„ genu..... 67
„ gutta..... 63
„ kino..... 65
„ lacca..... 64
„ resina ammoniacum..... 66
„ „ galbanum..... 61
„ Senegalensis..... 65
„ tragacantha..... 65

H

Haschsich..... 174
Hæmatoxylum campechianum..... 86
Hedeoma piperita..... 320
Hedwigia balsamifera..... 49
Hedyotis americana..... 102
Heimia salicifolia..... 68
„ syphilitica..... 68
Helenium autumnale..... 106
Helianthus alatus..... 41
„ glutinosus..... 93
Helichrisum..... 98
Helleborus niger..... 57
„ viridis..... 57
Heterotheca inuloides..... 29
Hendelotia africana..... 34
Hevea guyanensis..... 63
Hibiscus abelmoschus..... 17
„ pentacarpus..... 81
„ sabdariffa..... 73
Hidras sesquioxyde chromii..... 203
Hoitzia coccinea..... 60
Hordeum vulgare..... 43
Humulus lupulus..... 76
Hura crepitans..... 68
Hydralcohol aromaticus..... 269
Hydrargyrum..... 185
Hydras chloralis..... 159
„ ferricus gelatinosus..... 181
Hydrocotyle americana..... 105
„ asiatica.....69 84
„ rotundifolia..... 69
„ umbellata..... 84
„ vulgaris..... 69
Hydrolata..... 238
Hydrolatum cinnamomi..... 240
„ de cortice citri vulgaris.. 240
„ florum citri aurantii..... 239

Págs.
Hydrolatum foliorum cerassi capollin. 241
„ lactucæ 241
„ menthæ viridis 242
„ rosæ 241
„ tiliæ 242
Hygrocrosis arsenicus 305
Hymenæa ccourbaril 26
Hyoscyamus albus 35
„ niger 35
Hypericum denticulatum 69
„ fastigiatum 69
„ formosum 69
„ ¿mexicana? 69
„ perforatum 69
Hypochloris calcicus 182
„ sodicus aqua soluta 183
Hypophosphitus calcicus 183
„ sodicus 183
Hyposulphis sodicus 184
Hyssopus officinalis 70

I

Ichthyocolla 47
Icica heptaphylla 100
Ignatia amara 38
Illecebrum achyrantha 102
„ paronychia 96
Illicium anisatum 28
Imperatoria ostruthium 27
Indigofera anil 28
„ argentea 28
„ disperma 28
„ tinctoria 28
Injectio chlorhydratis morphinæ 270
„ cum extracto secalis cornuti hypodermica ex Ivon. 270
„ „ subnitrate bismuthico 269
„ „ tannino 269
„ sulphatis atropinæ 270
„ „ morphinæ 270
„ „ quininæ 271
„ „ strychninæ 270
Injectiones 269
Inula conyza 56
„ helenium 58
Iodoformum 218
Iodum 217
Ioduretum ammonicum 218
„ arsenici 218
„ calcicum 219
„ ethylicum 176
„ ferrosum 219
„ hydrargyrico-potassicum 220
„ hydrargyricum 219
„ hydrargyrosum 220
„ plumbicum 220
„ potassicum 221
„ sodicum 221
„ sulphuris 219
„ zincicum 222
Ionidium augustifolium 107
„ poligalæfolium 71
Ipomæa arborea 86
„ muricata 19
„ murucoides 86
„ Orizabensis 72
„ purga 72

Págs.
Ipomæa simulans 72
„ stans 100
„ trifiora 72
„ turpethum 104
Iris florentina 75
„ germanica 76

J

Jateorhiza palmata 48
Jatropha elastica 63
Juglans regia 83
Juliana caryophyllata 46 106
Juniperus communis 58
„ oxycedrus 111
„ sabina 94

K

Krameria 50
„ pauciflora 50
„ secundiflora 50
„ triandra 50
Kreosotum 169

L

Lactas ferrosus 184
„ magnesicus 184
„ quinicus 185
„ zincicus 185
Lactuca altissima 74
„ sativa 74
„ virosa 74
Laudanum ex Rousseau 281
„ „ Sydenham 281
Laurus camphora 23
„ cassia 40
„ cinnamomum 40
„ multiflora 40
„ nobilis 74 228
„ sassafras 97
Lavandula spica 24
„ stœchas 41
„ vera 24
Lepidium latifolium 47
„ ruderale 74
„ virginicum 320
Levisticum officinale 27
Lichen parietinus 120
Limatura ferri 177
Limetta bergamia 36
Linctus albus 280
Linimenta 282
Linimentum ammoniacale 282
„ „ camphoratum 282
„ anodynum 245
„ calcicum 282
„ cum chloralo 283
„ narcoticum 283
„ opodeldoch concretum 245
„ „ liquidum 246
„ saponis ex Goulard 283
Linum usitatissimum 75
Lippia callicarpæfolia 95
„ citriodora 44
„ dulcis 106
„ graveolens 106
„ origanoides 85

Págs.
Liquidambar styraciflua 33
Liquiritia 85
Liquor cupro-potassicus ox Barreswill. 281
„ „ „ Fehling ... 281
Llaveia axinus signor 320
Lobaria pulmonaria 90
Lobelia inflata 76
Lœselia cærulea 34
„ coccinea 60
Loranthus calyculatus 82
Lotio alcalina 283
„ cum borate sodico 283
„ sulphurosa antipsorica 283
Lotiones 283
Lucuma Bomplandii 77
„ salicifolia 109
Luffa ¿purgans? 60
Lupinus albus 54
Lycopersicum esculentum 73 103
Lycopodium clavatum 75
„ nidiforme 56
Lythrum alatum 106
„ album 106
„ lanceolatum 106
„ vulnerarium 106

M

Magnolia mexicana 108
Malva angustifolia 26
„ ¿caroliniana? 105
„ rotundifolia 77
„ scoparia 70
„ vitifolia 77
Malvabiscus arboreus 70
Mallotus philippinensis 74
Manguifera indica 78
Manihot æsculi folia 19
„ aipi 70
„ utilissima 100
Manna canellata 77
„ communis 77
„ crassa 77
Manus Dei 256
Maranta arundinacea 30
„ galanga 61
„ indica 30
Marrubium pseudo-dictamum 55
„ vulgare 79
Massa cum gummi arabico 286
„ de cetraria islandica 286
„ „ fuco crispo 286
Massæ 286
Mastiche 24
Matricaria chamomilla 78
„ parthenium 108
„ parthenoides 78
Medicago sativa 23
Medula bovina 310
Mel 80
Melaleuca minor 235
Melilotus officinalis 80
„ parviflora 320
Molipona domestica 45
Melissa officinalis 103
Mellita 284
Mellitum cupricum 284
„ morarum 285
Mellitum rosatum 285
„ simplex 285
Meloe tridentatus 40
Menispermum cocculus 46
„ palmatum 48
Mentha piperita 106
„ pulegium 89
„ rotundifolia 105
„ sativa 105
„ viridis 105
Mentzelia hyspida 109
Micromeria Jalapensis 103
Mikania Gonyclada 67
„ guaco 67
„ Houstonis 67
¿Millcria linearifolia? 59
Mirabilis dichotoma 79
Mimosa laccifera 64
„ nugniscati 70
Momordica charantia 52
„ elaterium 57
Monnina Ocampi 107
Montagnæa floribunda 110
„ tomentosa 110
Morelosia huanita 70
Morphina 185
Morrhua vulgaris 230
Morus alba 81
„ nigra 81
Moschus 25
„ moschiferus 25
Mucilagines 285
Mucilago cum gummi arabico 285
„ „ „ tragacantha 285
„ de seminibus cydoniæ 285
Mucuna pruriens 84
„ ureus 84
Musa coccinea 89
„ paridisiaca 89
„ regia 89
„ sapientium 89
Musca cellcris 313
Muscus marinus 82
„ pulmonarius quercini 90
Mycoderma aceti 313
Myriadenus tetraphyllus 108
Myrica cerifera 28
„ Jalapensis 28
Myristica fragans 83
„ moschata 76 83 284
„ tomentosa 83
Myrmecocystus mexicanus 81
Myrospermum Pereiræ 33 97
„ peruiferum 97
„ toluiferum 34
Myroxilon peruiferum 33
Myroxylum sousonatense 33
Myrtus arrayan 30
„ Tabasco 88

N

Naphtalina 186
Narceina 186
Nartex asa-fœtida 30
Nasturtium amphibium 36
„ officinale 36
Nephrodium filix-mas 68

Págs.
Nephrodium pseudo filix-mas..... 69
Nesea salicifolia..... 99
Nicotiana glauca..... 99
„ mexicana..... 99
„ paniculata..... 99
„ pilora..... 99
„ pusilla..... 99
„ rustica..... 99
„ tabacum..... 99
„ trigonofilla..... 99
Nihil album..... 195
Nitras ammonicus..... 187
„ argenticus fusus..... 189
„ „ in crystallos..... 188
„ ferricus..... 188
„ potassicus..... 189
Nitri amylicus..... 190
Nux vomica..... 84
Nymphæa alba..... 83
„ odorata..... 83

O

Ocimum basilicum..... 23
Œnothera pumila..... 107
Olea essentialia..... 232
„ Europæa..... 84
„ fragans..... 101
„ volatilia seu essentialiæ..... 232
Oleæ Europæa..... 228
Oleosaccharureta..... 285
Oleosaccharuretum aurantii purgatibum..... 245
Oleum acetatis cupri compositum..... 246
„ arachis hypogæa..... 227
„ camphoratum..... 226
„ cantharidum..... 227
„ de floribus matricariæ chamomillæ..... 231
„ „ foliis conii maculati..... 227
„ é fructibus lauri..... 228
„ „ „ oleæ europæa..... 228
„ „ seminibus cacao..... 283
„ „ „ crotonis tiglii..... 229
„ „ „ moschatæ..... 284
„ „ „ ricini..... 230
„ „ vitellis ovorum..... 231
„ empyreumaticum juniperi oxycedri..... 111
„ ex amygdalis dulcibus..... 227
„ hepatis morrhuæ..... 230
„ hyperici compositum..... 231
„ jecoris aselli..... 230
„ „ „ ferratum..... 230
„ phosphoratum..... 229
„ pyrogenæum cornu cervi..... 111
„ santali compositum..... 232
„ sesami..... 226
„ stramonii compositum..... 229
„ succini pyrogenæum..... 111
„ volatile amygdalarum amarum. 234
„ „ amyridis linaloe..... 237
„ „ caryophylli aromatici.. 235
„ „ cedronellæ mexicanæ.. 238
„ „ corticis cinnamomi zeilanici..... 235
„ „ „ citri aurantii.. 237
„ „ „ „ bergamii. 234
„ „ „ „ limoni... 236
Oleum volatile eucalypti globulis..... 236
„ „ florum aurantii..... 236
„ „ melaleucæ cajuputi.... 235
„ „ menthae piperitæ..... 237
„ „ pimpinellæ anisi..... 234
„ „ sassafras..... 238
„ „ sinapis..... 237
Oncus sculentus..... 39
Onosma echioides..... 27
Opiata..... 253
Opiatum copaivæ compositum..... 285
Opium..... 84
Opoponax chironium..... 85
Opuntia cochenillifera..... 46
„ Hernandezii..... 64
„ nopalillo..... 83
„ rosca..... 64
„ tuna..... 64
Orchis mascula..... 95
„ morio..... 95
Origanum dictamnus..... 55
„ majorana..... 79
„ vulgare..... 85
Oryza sativa..... 30
Ovis aries..... 304
Ovum gallinaceum..... 70
Oxalatum ferrosum..... 190
Oxalis..... 99 146
„ americana..... 146
„ angustifolia..... 99
„ corniculata..... 99
„ verticillata..... 99
„ violacea..... 99
Oximellita..... 284
Oximellitum scillificum..... 286
„ simplex..... 286
Oxydum argenticum..... 193
„ azotosum..... 200
„ calcicum..... 191
„ ferricum aqua mediante paratum..... 192
„ „ cum igne paratum.. 192
„ „ dialysatum..... 191
„ ferroso-ferricum..... 191
„ hydrargyricum..... 193
„ magnesicum..... 192
„ manganicum..... 78
„ plumbicum rubrum..... 194
„ plumbosum..... 194
„ potassicum..... 194
„ stibicum precipitatum..... 190
„ zincicum..... 195
Oxygenum..... 196

P

Pæonia officinalis..... 87
Pancratium illyricum..... 59
Pancreatina..... 196
Papaina..... 197
Papaver album depressum..... 19
„ rhæas..... 20 26
„ somniferum..... 19 84
Parietaria officinalis..... 87
„ pensilvánica..... 87 320
Parmentiera edulis..... 50
Passiflora cærulea..... 55
„ dictamus..... 55
„ mexicana..... 55

Págs.
Pastæ 286
Pastilli 286
„ cum acido citrico 287
„ „ balsamo tolutano 288
„ „ bicarbonato sodico 288
„ „ chlorato potassico 288
„ „ extracto glycyrrhizæ 288
„ „ gummi arabico 288
„ „ ipecacuanhâ 288
„ „ oleo volatile menthæ piperitæ 288 289
„ „ santoninâ 289
„ „ sulphure 287
„ de fructibus crescentiae alatae. 288
Paullinia barbadensis 67
„ costata 67
„ pinnata 67
„ sorbilis 67
Pedilanthus pavonis 73
Pelletierina 197
Pentacripta atropurpurea 49
Pentstemon barbatum 44
„ gencianoides 44
„ imberbe 44
Pepsina 197
Perezia fructicosa 89
„ moschata 108
Permanganas potassicus 198
Persea amplexicaule 21
„ butyracea 21
„ drymifolia 21
„ gratissima 21
„ ligne 21
„ microphyla Schiede 21
„ oblonga 21
„ pachipoda 21
„ schiediana 21
„ vulgaris 21
Persica vulgaris 24 56
Petroleum 87
Phalaris canariensis 26
Pharbitis violacea 105
Phloritzina 178
Phœnix dactylifera 55
„ farinifera 95
Phosphas calcicus 178
„ ferricus citro-ammoniacalis. 178
„ ferroso-ferricus 179
„ sodicus 179
Phosphorus 179
„ zinci 180
Physalis angulata 103
„ costo matl 50
„ peruviana 103
„ pubescens 103
Physeter macrocephalus 26 59
Physostigma venenosum 68
Phytolacca decandra 84
Picras ammonicus 198
„ potassicus 198
Picræna excelsa 51
Pigmentum glasti 28
Pilocarpina 198
Pilocarpus pinnatifolius 71
Pilulæ 289
„ aloeticæ 290
„ ante cibum 290
„ cum carbonate ferroso ex Vallet. 292

Págs.
Pilulæ cum sulfate quinico 292
„ „ terebinthinâ 292
„ „ „ copaiferæ officinalis 291
„ de cynoglosso 291
„ ex Anderson 290
„ „ Blancard 290
„ „ Bontius 291
„ „ Dupuytren 291
„ „ Méglin 291
„ ferruginosæ ex Blaud 291
„ hydrargyrosæ ex Sédillot 292
„ „ simplices 290
„ opii compositæ seu pacificæ 291
Pimenta officinale v. Tabasco 88
Pimpinella anisum 28
Pinaropappus roseus 59
Pinus abies 88
„ maritima 103
„ religiosa 17 139
„ teocote 103 139
Piper angustifolium 79
„ crassipes 51
„ cubeba 51
„ longum 88
„ nigrum 88
„ reticulatum 71
„ sactum 102
Piperina 199
Pipitzahoina 199
Piqueria trinervia 108
Piscidia erytrina 49
Pisonia aculeata 35
Pistacia lentiscus 24
Pisum sativum 26
Pix 37
„ burgundica 88
Plantago lanceolata 74
„ major 74
„ media 74
„ psyllium 109
Platypteris crocata 41
Plumbago scandens 106
Plumiera alba 72
„ bicolor 38
„ pudica 38
„ purpurea 38
„ rubra 38 72
„ tricolor 38
Poinciana pulcherrima 98 99
Polygala amara 89
„ americana 89
„ krameria 90
„ lutea 89
„ mexicana 89
„ rivinæfolia 89
„ scoparia 89
„ senega 89
„ tricosperma 89
Polygonum aviculare 54
„ bistorta 36
„ hydropiper 54
„ hydropiperoide 54
Polypodium 69
„ aureum 39
„ lanceolatum 74
Pomata 299
Pomatum ad scabiem ex Alderete 311

Págs.
Pomatum antipsoricum ex Helmerich. 300
„ camphoratum 299
„ cerussatum 311
„ cordiale 312
„ cum atropina 300
„ „ chloralo 300
„ „ chlorureto hydrargyroso 300
„ „ extracto atropæ belladonæ 300
„ „ iodo 301
„ „ iodoformo 301
„ „ iodureto hydrargyrico 300
„ „ „ plumbico 301
„ „ „ potassico 301
„ „ „ „ iodurato 301
„ „ medullâ bovinâ 310
„ „ nitrato hydrargyrico 302
„ „ oleo volatile cedronellæ mexicanæ 301
„ „ oxido hydrargyrico 301
„ „ „ „ ex Lopez 299
„ „ sulfate quinico 301
„ de folis conii maculati 300
„ epispasticum luteum 301
„ ex Desault 300
„ „ Gondret 300
„ labiale 301
„ nervinum 245
„ nitricum 302
„ phenicatum 302
„ picenm 299
„ populeum 301
„ rosatum 302
„ stibiatum ex Auteurieth 300
„ „ „ Peysson 302
„ sulphuratum 299
Populus alba 22
Portulaca oleracea 105
Potentilla 99
„ aurea 99
„ erecta 103
„ multifida 99
Potio anodyna 293
„ antispasmódica ex Montaña 293
„ astringens ex Silvio 293
„ balsamica ex Choppart 293
„ carminativa 293
„ digestiva simplex 293
„ effervescens ex Rivière 292
„ gummosa 293
„ rosarum composita 281
„ stibiata ex Peysson 293
Potiones 292
Propilamina 200
Prosopis dulcis 64 80 138
„ juliflora 64 80
„ microphila 64 80
Prunus domestica 46
Psidium pomiferum 67
„ pyriferum 67
Psoralea glandulosa 108
Psycothria emetica 71
„ excelsa 71
„ mexicana 71
Pterocarpus draco 96
„ marsupium 65
Pterocarpus santalinus 96
Ptisana cum acido sulphurico 282
„ „ gummi arabico 310
„ de fructibus tamarindi 310
„ „ radice tritici repentis 310
„ „ radicibus sarsaparrillæ 310
„ „ seminibus lini 310
„ ex Zittman 310
„ hordeacea 310
Ptisanæ 308
Pulmonaria arborea 90
Pulpa ò fructibus tamarindi 303
Pulpæ 302
Pulveres 293
Pulvis acidi tartrici 295
„ ad sternutamentum 299
„ agarici albi 295
„ aloes 295
„ althææ 298
„ bicarbonatis sodæ 296
„ boli orientalis 296
„ camphoræ 296
„ cantharidum 296
„ carbonatis plumbici 295
„ causticus cum calce 249
„ cinnamomi 296
„ croci 296
„ cubebarum 296
„ digitalis 297
„ dorsteniæ compositus 296
„ Doweri 297
„ effervescens alcalinus 299
„ „ laxativus 298
„ florum brayeræ anthelminthicæ 297
„ fœniculi compositus 299
„ glandium quercus tostarum 247
„ guajaci 297
„ gummi ammoniaci 297
„ „ arabici 297
„ hyoscyami 296
„ ipecacuanhæ 297
„ Jalapæ 297
„ „ compositus 297
„ krameriæ 296
„ nucis moschatæ 298
„ „ vomicæ 298
„ opii 298
„ oryzæ 296
„ oxydi antimonii compositus 298
„ „ plumbosi 298
„ rosæ centifoliæ 298
„ „ compositus 298
„ saponis medicinalis 297
„ scillæ 297
„ simarubæ 298
„ sinapis 298
„ similacis compositus ex Olivencia 299
„ sphaceliæ segeti 297
„ sulphatis sodæ compositus ex Montaña 298
Punica granatum 66
Pyroxylina 199
Pyrus cydonia 80

Q

Quassia amara 50
„ simaruba 98

Págs.

Quercus..... 61
„ barbinervis..... 57
„ cortessi..... 57
„ infectoria..... 20
„ mexicana..... 35
„ polymorpha..... 57
„ robur.....35 57
„ tomentosa..... 57
Quinina..... 201

R

Rajania subsamarata..... 52
Ramnus jujuba..... 64
Raphanus sativus..... 92
Resina Jalapæ..... 303
„ scammoniæ..... 303
Rheum compactum..... 93
„ hybridum..... 93
„ officinale..... 94
„ palmatum..... 93
„ rhaponticum..... 93
„ undulatum..... 93
Rhizophora candel..... 64
„ Mangle..... 64
Rhodomel..... 285
Rhus metopium..... 51
„ perniciosa..... 50
„ radicans..... 110
„ toxicodendron..... 110
Rhynchosia precatoria..... 49
Richardia africana..... 30
Richardsonia brasiliensis..... 71
„ Haenkeana..... 71
„ scabra..... 71
„ villosa..... 71
Ricinus communis.....69 230 320
Rob mororum..... 245
Rosa canina..... 104
„ centifolia..... 93
„ gallica..... 94
Rosmarinus officinalis..... 93
Rottlera tinctoria..... 74
Rubia lævigata..... 94
„ tinctorum..... 94
Rubus fructicosus..... 109
Rumex.....84 146
„ acetosa..... 17
„ acetosella..... 17
Ruscus aculeatus..... 37
Ruta graveolens..... 94

S

Saccharomices ellipticus..... 314
„ Partorianus..... 314
Saccharum..... 32
„ lactis..... 143
„ officinarum..... 32
Saccharureta..... 303
Saccharuretum de cetraria islandica.. 304
„ „ fuco crispo..... 304
Sagittaria officinalis..... 30
„ sagittefolia..... 95
Sagus Lœvis..... 95
„ Rumphii..... 95
Salicina..... 202
Salicylas quinicus..... 201
„ sodicus..... 202

Págs.

Salicylas zincicus..... 202
Salix..... 97
„ babilonica..... 97
„ Bomplandiana..... 97
„ nigra..... 97
„ pentandra..... 97
Salvia aspera..... 95
„ axilaris..... 70
„ chian..... 53
„ chrysantha..... 95
„ fulgens..... 95
„ grandifolia..... 79
„ indica..... 106
„ linearis..... 70
„ officinalis..... 95
„ polystachya.....70 95
„ regia..... 95
„ Sessei..... 95
Sambucus cbulus..... 108
„ mexicana..... 97
„ nigra..... 97
Sancti Ignatii fava..... 38
Sanguis draconis..... 96
Santalum album..... 96
Santonica..... 96
Santonina..... 202
Sanvitalia procumbens..... 84
Sapindus ¿amolle?..... 27
Sapo cum medullâ bovinâ..... 271
„ medicinalis..... 271
Saponaria officinalis..... 97
Sapones..... 271
Sapota achras..... 109
Saracha dentata..... 73
„ jaltomata..... 73
Saroteca salviæflora..... 52
Sassafras officinale..... 238
„ officinarum..... 97
Savia agaves..... 21
Scabiosa atropurpurea..... 27
Scapus..... 138
Schinus molle..... 29
Scilla maritima..... 59
Sclerotium clavus..... 51
Scolopendrium officinale..... 74
Sebum ovillum..... 304
Secale cereale..... 51
Sechium edule..... 53
Sechkuteria abrotanoides..... 28
Selaginella nidus avis..... 56
Senecio canicida..... 107
„ precox..... 102
„ vernus..... 73
Sericographis mohuitli..... 82
Sericum anglicum..... 259
Serjania mexicana..... 91
Serum lactis..... 305
Sesamum indicum.....22 226
„ orientale..... 22
Sida abutilon..... 70
„ picta..... 81
„ triloba..... 105
Sicyos angularis..... 41
Silicas sodicus..... 203
Silurus bagre..... 47
Simaruba excelsa..... 51
„ officinalis..... 98
Sinapis alba..... 82

Págs.
Sinapis nigra ... 82
Siphonia cahuchu ... 63
Siredon Dumerilii ... 22
„ Harlanii ... 22
„ Humboldtii ... 22
Sisymbrium amphibium ... 36
„ nasturtium ... 36
Sium angustifolium ... 36
Smylax china ... 93
„ medica ... 109
„ pseudo-china ... 93
Solanum dulcamara ... 56
„ nigrum ... 107
„ tuberosum ... 86
Solea verticillata ... 71
Solidago montana ... 39
Solutio atrophica ex Magendie ... 305
„ chlorureti hydrargyrici ex Wan Swieten ... 282
„ iodureti ferrosi officinalis ... 305
„ potassæ arsenitis ex Fowler ... 305
Solutum aluminoso-benzoicum ex Moutol ... 304
Sonchus ciliatus ... 19
„ oleraceus ... 19
Sorghum saccharatum ... 32
Sparadrapa ... 258
Sparadrapum cum resina thapsiæ ... 259
„ simplex ... 259
„ vesicans ... 259
Species ... 259
„ astringentes ... 259
„ amaræ ... 259
„ aperitivæ ... 251
„ aromaticæ ... 259
„ carminativæ ... 259
„ diaphoraticæ ... 260
„ emollientes ... 260
„ narcoticæ ... 260
„ pectorales ... 260
„ purgativæ ... 260
„ sudorificæ ... 260
Sperma ceti ... 59
Spermacoce diversifolia ... 89
Sphacelia segetum ... 51
Spigelia marilandica ... 98
„ ¿sp. nova? ... 106
Spilanthes ... 87
Spiritus volatilis cornu cervi ... 173
„ „ succini ... 173
Spondias mombin ... 22 46
„ purpurea ... 46
„ rubra ... 22
Spongia clavarioides ... 60
„ conica ... 60
„ crateriformis ... 60
„ microsolena ... 60
„ officinalis ... 60
„ singularis ... 60
Spongiæ ceratæ ... 302
„ cum albumine paratæ ... 302
„ funiculo paratæ ... 302
„ ustæ ... 302
Stalagmitis cambogioides ... 63
Stannum ... 173
Stibium ... 140
Sticta ... 90
„ pulmonaria ... 90

Págs.
Strychnina ... 173
Strychnos castalnea ... 52
„ cogens ... 52
„ Ignatia ... 38
„ nux vomica ... 84
„ toxifera ... 52
Styrax benzoin ... 36
Subacetas cupricus ... 112
„ plumbicus ... 113
Subnitras bismuthicus ... 187
Subsulphas cinchonicus ... 204
„ hydrargyricus ... 207
„ quinicus ... 207
Succinum ... 26
Succi vegetabili ... 279
Succus ó citris ... 280
„ „ cydoniis ... 280
„ „ moris ... 280
„ „ petalis rosæ ... 280
Suffumigatio chlori ... 266
„ nitrica ... 267
Suffumigationes ... 266
Sulphas aluminico-potassicus ... 139
„ aluminicus ... 203
„ atropinæ ... 204
„ cadmicus ... 204
„ cuprico-ammonicus ... 205
„ cupricus ... 205
„ cerinius ... 205
„ ferrosus ... 206
„ hydrargyricus ... 204
„ magnesicus ... 206
„ manganosus ... 207
„ morphicus ... 207
„ potassicus ... 207
„ sodicus ... 209
„ strychnicus ... 206
„ zincicus ... 209
Sulphis calcicus ... 209
„ sodicus ... 210
Sulphur ... 143
„ præcipitatum vel hydratatum ... 143
„ sublimatum et lotum ... 143
Sulphuretum calcicum ... 211
„ ferrosum officinale ... 211
„ hydrargyricum ... 211
„ hydrargyrosum ... 212
„ sodicum ... 212
„ stibicum ... 210
„ „ hydratatum ... 210
„ stibiosum hydratatum ... 200
Sumbulus moschatus ... 99
Suppositoria ... 305
„ cum aloe ... 306
„ „ chloralo ... 306
„ „ extracto krameriæ ... 306
„ „ oleo theobromæ cacao ... 306
„ „ sulfate quinico ... 306
„ „ tannino ... 306
Sus scrofa ... 284
Swietenia febrifuga ... 41
„ Mahogoni ... 41
Symphytum officinale ... 99
Syrupi ... 272
Syrupus communis ... 274
„ cum acido citrico ... 274
„ „ „ cyanhydrico ... 274

Págs.
Syrupus cum acido tartarico..... 274
„ „ æthere sulphurico 276
„ „ aqua floris aurantii. 275
„ „ clorhydrate morphico... 276
„ „ codeinâ..... 276
„ „ extracto ipecacuanhæ... 277
„ „ „ krameriæ..... 276
„ „ „ opii..... 276
„ „ gummi arabico 276
„ „ hydrate chlorale..... 277
„ „ hypophosphite calcico... 277
„ „ lacto-phosphate 277
„ „ lactucario et opio..... 277
„ „ iodureto ferroso..... 278
„ „ manna..... 277
„ „ narceinâ 277
„ „ sulphate quinico..... 278
„ de amygdalis..... 274
„ „ balsamo tolutano..... 273
„ „ belladonâ..... 275
„ „ cichorio cum rheo..... 274
„ „ cinchonâ..... 278
„ „ cortice citrei vulgaris.... 276
„ „ croco vinosus..... 275
„ „ cydoniis..... 277
„ „ floribus papaveris rhæadis 275
„ „ „ rosæ..... 278
„ „ fructibus crescentiæ alatæ 276
„ „ „ tamarindi..... 278
„ „ ligno guajaci officinalis .. 276
„ „ papavere albo..... 274
„ „ piceus..... 275
„ „ pilocarpo pinnato..... 277
„ „ quinque radicibus 275
„ „ radice althææ..... 275
„ „ „ gentianæ..... 276
„ „ „ polygalæ senegæ.. 277
„ „ „ smilacis medicæ... 278
„ „ „ „ compositus ex Cuisinier..... 279
„ „ rheo..... 278
„ „ sennâ..... 278
„ depurans ex Chavert..... 279
„ temperans 273

T

Tabellæ..... 286
Tacca pinnatifida..... 30
Tamarindus indica..... 100
„ occidentalis..... 100
Tamarix gallica.....77 101
Tannas plumbicus..... 212
„ quinicus..... 213
„ zincicus..... 213
Taraxacum dens leonis..... 55
„ mexicanum..... 55
Tartras borico-potassicus..... 213
„ ferrico-potassicus..... 215
„ potassico-sodicus..... 215
„ potassicus..... 214
„ stibico-potassicus..... 214
Taxetes erecta..... 110
„ lucida 69 108
„ patula..... 110
Taxodium mucronatum 22 95
Teucrium scordium..... 59
Tephrosia apollinea..... 98
Terebinthina copaiferæ..... 32
„ empyreumatica..... 139
Ternstroemia Altamirania..... 106
Thapsia asclepium..... 49
„ garganica..... 100
Thea Chinensis. 101
Theobroma..... 283
„ cacao..... 38
Theriaca..... 321
Thevetia iccotli 108
„ neriifolia..... 108
Thuya articulata..... 67
Thymus vulgaris..... 103
Tigridia pavonia 38
Tilia europæa..... 102
„ heterophylla..... 102
Tillandsia usneoides..... 69
Tinctura amara ex Beaumé..... 268
„ ætherea asâfœtidæ 308
„ „ de castoreo..... 308
„ „ „ foliis digitalis... 308
„ balsamica..... 245
„ cinchonæ calisayæ 308
„ cum extracto opii 307
„ „ „ „ camphorata 254
„ „ „ lactucarii et opii..... 307
„ „ opio et sapone camphorata 245
„ de absinthio et gentianâ composita..... 254
„ „ aloe..... 307
„ „ „ et myrrha crecata.... 254
„ „ „ „ theriaca 254
„ „ benzoïno..... 307
„ „ „ composita..... 281
„ „ castoreo..... 307
„ „ cinnamomo..... 307
„ „ cortice aurantiorum composita ex With..... 307
„ „ nicotiana composita..... 239
„ „ radice Jalapæ composita . 308
„ „ seminibus colchici 308
„ iodi 308
Tincturæ..... 306
„ ætherea..... 308
Tormentilla erecta..... 103
Tournefortia mexicana..... 102
Tradescantia..... 107
„ erecta..... 107
„ geniculata..... 107
Trages..... 289
„ cum bromureto campheræ..... 268
„ „ valerianate ammonio 268
„ „ „ quinico..... 268
Tribulus terrestris..... 17
Trigonella fœnum-græcum..... 24
Triedous Barranci 40
Trisulphuretum potassicum 212
Triticum hybernum..... 25
„ repens..... 66
„ sativum..... 104
„ turgidum..... 25
Trixis fructicosa..... 89
„ pipitzahuac..... 89
Tropæolum majus.....36 79
Tubuli cum camphorâ ex Raspail..... 250
Tussilago farfara..... 104

Págs.

U

Unguenta 310
Unguentum althææ 311
„ arthanitae compositum .. 321
„ basilicum 311
„ Comitissæ 312
„ cum acetate cuprico 311
„ „ cantharidibus 310
„ „ oxydoplumbicorubro 312
„ „ „ zincico et subacetate cuprico ... 312
„ „ styrace 311
„ ex Agripa 321
„ „ Arceo 311
„ „ Osorio 312
„ fuscum 311
„ hydrargiri 312
„ nervinum 312
„ pallidum 311
„ saponis 312
„ sebonum 312
Uredo maydis 70
Urtica dioica 86
„ mexicana 108
Uvæ passæ 87

V

Vaccinum myrtillus 81
Valeriana mexicana 104
„ toluccana 79
Valerianas ammonicus in crystallos... 215
„ atropinæ 216
„ ferricus 216
„ quinicus 216
„ zincicus 216
Vanilla planifolia 104
„ pompona 104
„ sativa 104
„ sylvestris 104
Varennea polystachya 100
Veratrina 217
Veratrum 43

Págs.

Veratrum album 57
„ frigidum 43
„ officinale 43
„ sabadilla 43
„ virecens 43
Verbascum nigrum 56
„ thapsus 56 66
Verbena carolineana 105
„ ciliata 70
„ officinalis 105
Verbesina crocata 41
Veronica „ 105
„ peregrina 105
Vicia faba 68
Vina medicata 317
Vinum 314
„ agaves 90
„ cordiale 318
„ cum catechu 318
„ „ cinchonæ et phosphate ferrico citro-ammonico ex Hidalgo Carpio 318
„ „ extracto smilacis medicæ. 318
„ de cortice cinchonæ calisayæ.. 318
„ „ floribus magnoliæ mexicanæ 318
„ martiatum 318
„ scilliticum 318
„ stibiatum 318
Viola odorata 105
„ verticillata 71
Viscum album 82
Vitis vinifera 87

X

Xanthoxylum clava-Herculis 22
„ pentanome 22 86

Z

Zea mays 32 77
Zincum 222
Zingiber officinale 73
Zygophillum fabago 63

ÍNDICE

DE LOS

AUTORES QUE SE MENCIONAN EN ESTA OBRA.

Págs.

A

Acharius 75 90
Agrippa 321
Aiton 62 83
Alas, Fco.* 68
Alcocer, Fco 42
Alderete 311
Altamirano, Dr 32, 49 74
Altamirano, Fco 110
Alyon 302
Amblard 233
Anderson 74 290
Andouard 72
Andrés de la Cruz 255
Andrews 89 104
Appert 280
Arceo 311
Arnolt 46
Arnott 35
Artigas, Fco 61
Aschoff 36
Aubergier 74
Aublet 63, 68 100
Autenrieth 300
Avequin 78

B

Baguerisse 134
Baillon 94
Balard 135
Barragan, Dr 91
Barreswill 281
Bartling 37
Bastiek 57
Batka 109
Bazine 34
Beaume 241
Becher 26
Bedall 53
Behrens 225 226
Bell 249
Beunet 42
Bentham 52, 57, 72, 95 103
Béral 244
Berg 66, 81, 88 96
Bergman 37
Berjot 20 261
Berquier 305 306

Págs.

Berthelot 82, 139, 224, 233 315
Berthemont 67
Berton 19
Berzelius 28 75
Betancourt, Fco 21
Bizio 43 47
Blancard 290
Blanchet 236
Blaud 291
Bley 98
Blondeau 25 75
Bock 68
Bodeker 48
Boissier 62 73
Bonastre 33, 42, 68 83
Boncio 291
Bonjean 261
Bonpland 17
Bornträger 94
Borsarelli 234
Botteri, Pr 46
Bouchardat 45, 48, 91, 92, 143 201
Boudard 230
Bouillon 18 31
Boullay 44
Bourgoigne 98
Boussingault 21, 31, 52, 89, 90, 104 132
Boutron-Charlard 104
Bouvier 82
Bowa 320
Braconnot, 20, 30, 35, 37, 54, 57, 66, 71, 83, 84, 87 227
Braff 118
Brandes 30, 35, 39, 43, 45, 50, 61 81
Buchner 25, 27 69
Bucholtz 29 97
Buignet 77 241
Bustich 29

C

Cabrera, Fco 146
Cailletet 230
Cal, Fco 49, 89, 93, 95, 106 108
Casas C., Dr 73
Cassini 29
Cavanilles 60, 70, 77, 95, 105 108
Caventou 39, 41, 34, 44, 47, 57, 62, 70 84
Cech 39
Cervantes 63, 71, 90, 96 102
Chaptal 316
Charbonier 54

* Los nombres que están con bastardilla indican los de autores mexicanos.
Fco. debe leerse Farmacéutico.

Págs.

Cheneoix 39
Chéreau 306
Chevallier 26, 29, 98 171
Chevreul 28 224
Choisy 39 72
Choppart 293
Christison 59
Clöez 61 236
Colas 306
Colin 94
Colmeiro 320
Colton 50
Colladon 98
Comoto 299
Conerbe 44 46
Conwel 99
Corriol 91
Crecy 33
Cressler 70
Croockewilt 60

D

Darbel 61
Daussel 261
De Candolle, 27, 34, 36, 42, 44, 49, 50, 51, 54, 55, 60, 62, 64, 66, 67, y otras siguientes.
Dehastelus 67
Delile 65, 97 98
Delondre 91 92
Denis 62
Denoi 84
Deppe 54
Derosne 85
Derrousseaux 63
Desault 300
Deschamps 317
Deschamps d'Avellon 261
Desmarets 233
Desnoix 38
Deville 127
Diessel 98
Dippel 111
Dominguez, Dr. 196
Don 55, 66 93
Dondé Joaq. y Juan, Prs. 35, 37, 38, 67, 76 87
Donnelly 84
Döpping 94
Dorat 34
Dorvault 163
Douglas 62
Dower 297
Drangendorff 52 88
Dryander 36
Duges 22 40
Duhamel 36
Dulk 55
Dulong de Asfort 59
Dumarzay 78
Dumas 224
Dumeril 22
Dunal 39, 73 99
Dupasquier 75 305
Dupuytren 291
Durand 66
Durocher 135
Duval 42

Págs.

E

Einhof 43 92
Eliason 97
Elliot 106
Endlicher 34
Ettlinger 79
Eylerh 310

F

Falconer 30
Fauré 317
Fehling 127, 170, 181, 281 282
Felletar 54
Feneulle 38, 90 98
Fernandez V. (químico) 146
Fernel 312
Figuier 145
Flückiger 66, 70 235
Fodiré 73
Font (agricultor) 87
Fordos 317
Forosiewer 80
Fosster 50
Fonreroy 43
Fournier 67
Fowler 305
Fremy 34
Frölich 229

G

Gaertner 21
Galeno 249 250
Galeoti 43 95
Garot 80
Garza Cortina, Fco. 54
Gaultier 58
Gay-Lussac 9, 225, 226, 230 316
Geiger 19, 25, 69 320
Geisse 67
Gerber 72
Gervais 60
Geuther 229
Gieseeke 45
Girardin 19 153
Gmelin 50
Gobley 104
Gómez, Pr. 71 86
Gondret 300
Gonzalez F., Fco 4 37
Gonzalez H., Dr. 73
Gordon 46
Gorhan 77
Goupil 46
Graham 99
Grandval 261 262
Grienmayer 76
Grosourdy 76
Groves 132
Guerin 65 75
Guibourt, 19, 20, 25, 53, 65, 73, 74, 81, 84, 85, 91, 92, 98 129
Guillemin 63

H

Hadler 78
Hagen 66
Hahnemann 46

Págs.
Hambary 33
Hamilton 49, 54 90
Hanbury 72
Hancock 27
Hanle 61
Hannon 61
Hardy 71
Harwig 75
Hatchett 60
Hay 102
Hecht 73
Heerlein 98
Helmerich 300
Hem 85
Hennell 57
Hennig 65
Henry 39, 50 62
Herberg 75
Hernandez, Dr. 21, 31, 93 102
Herrera A., Pr., 4, 17, 41, 53, 81, 107, 108 262
Hesse 19
Heydenreich 54, 225 226
Hidalgo y Carpio L., Dr 103 108
Hirtz 35
Hisch 95
Hochsteffer 70
Hodges 79
Hoffmann 90
Homole 87
Homolle 304
Hooker 65, 81, 82 99
Houttuyn 83
Howard 50
Hubsschmann 19
Hugo Moll 65
Humboldt, Bompland y Kunth, 17, 19, 24, 26, 28, 29, 31, 32, 42, 49, 50, 51, 54, 55, 61, 62, 64, 66, 67, 69, 70, 71, 76 ... 80
Hurant 262
Husemann 57
Huttenschmit 76

I

Ibañez, Dr 102 103
Iglesias, Dr 107

J

Jacquin 49 84
Jager 43
Jahn 68
James 298
Jáuregui, Fco 109
Jimenez L. M., Dr 40, 49, 88 107
Jimenez M. C., Fco 4, 29 72
Jimenez Miguel, Dr 107
John 19 64
Joret 87
Jusslen 55

K

Kahler 97
Kauffmann 99
Karwins 83
Kerr 43
Khittel 110
Kingdom 142
Kipp 128
Kley 58
Klotzsch 33
Knopp 75
Koblé 36
Koene 87
Koch 82 99
Kollock 62
Kort 51
Kosman 19
Kramer 97
Kromayer 62
Kubli 94 98
Kunth 31, 37, 40, 41, 44, 53, 60, 62, 63, 64, 77 97

L

Labillardière 61
Lagrange 18 31
La Llave, Lic. 22, 46, 53, 70, 75, 89, 106, 108, 109 110
Lamark 27, 38, 46, 48, 65, 73, 77, 80, 82, 86, 88, 95, 103 104
Lambert 55 134
Laroche 108
Laso de la Vega, Pr 73, 88 102
Lassaigne 29, 81 98
Latour 110
Latour de Frie 66
Latourette 85
Lautemann 36
Laval 59
Lebœuf 40
Lebreton 83
Leconte 62
Ledanois 72
Lefevre 225
Lejarza 53, 70, 89, 108, 109 110
Lemaire 71
Lemour 75
Lenchtweiss 77
Lenoble 77
Leo Meïer 26
Leon, Dr 52, 53 90
Leperdriel 52
Lepine 69
Leveillé 51
Liebig 132, 175 313
Lindley 51
Lineo ..... En muchas páginas.
Link 68
Link y Hoffman 103
López, Fco 55 299
Lübekind 35
Luca 82
Luck 69
Ludwig 98
Ludwig y Lange 82
Ludwin 62
Lyon 301
Llamas, Fco 109

M

Mactaiden 27
Magendie 305
Mühl 94
Mailho 227
Maisch 84

Págs.
Malaguti 135
Maly 37
Marais 59
Marcoto 79
Marchand 305
Marne 57
Marsh 97 124
Martan 67
Martinez 30
Martius 39, 43, 67, 71, 80 95
Massio 225, 226, 227 228
Mayeote, Dr. 229
Méglin 291
Meismer 44, 48 103
Mendez Estrada, Fco 86
Mendoza, Pr 41, 101, 107, 108 134
Mentel 304
Merch 61
Merck 44 85
Menrieu 20 75
Meyor 75
Michaus 48
Miors 48
Millor 22, 54, 64, 74 109
Millon 222
Miquel 51, 79 88
Mitscherlieh 38
Moeiño 70 73
Mociño y Sessé. 39, 41, 50, 52, 71, 99, 101, 102 108
Montagne 86
Montaña 293 298
Moore 28
Moquin-Tandon 93
Morales A., Fco 64
Morales D., Pr 108
Morin 61, 73, 83 99
Muhlemberg 98
Mulder 60 101
Muller 74, 79 94
Murray 56 63
Mutis 71 91

N

Nativelle 56, 170 171
Needles 95
Nees 40 97
Nestler 103
Nieto (Entomologista) 91
Noriega, Dr. 22
Nuttal 98

O

Oeser 88
Oliva, Dr. 19, 20, 27, 44, 47, 49, 50, 53, 54, 60, 62, 64, 65, 80, 95, 101, 108 135
Oliveneia 299
Olvera, Dr. 107
Ortega C. 71
Ortega, Dr 70
Osorio 312

P

Palacios 297
Parisel 87
Parlator 95
Pasteur 313, 314 317
Pattone 78
Pavon 92
Payen 39 100
Pearson 305
Peckolt 76
Peligot 101
Pelouzo 213 224
Pelletan 72
Pellotier 30, 35, 38, 39, 44, 46, 47, 53, 57, 71, 84, 85, 88, 91 96
Pereira 80 92
Perez, Fco. 79
Porsonne 79 306
Persoon 38, 40, 78 80
Peschier 19 50
Petros 52
Poysson 302
Piesso 232
Pison 27
Plaff 39
Planche 23, 40, 48 66
Planchon 56 100
Planchon y Triana 84
Poggiale 316
Pohl 19, 70 100
Polson 77
Pravaz 164
Preissor 96
Priestl 97
Promnitz 103
Pursh 106

Q

Quadrat 31
Quevenne 74 90

R

Rademaker 54
Raspail 242 250
Rees 314
Reichard 70
Reinman 25
Reischaner 83
Retzius 43
Reynoso 52
Rhazis 311
Richard 34, 57, 66 71
Richter 35 68
Ricord Madiana 21 99
Riffard 26
Righini Giovanni 66
Rigollot 304
Rio de la Loza F., Fco 48 172
Rio de la Loza Leopoldo, Dr. 4, 21, 50, 60, 90, 132, 134 135
Rio de la Loza Manuel, Pr. 31
Rio de la Loza M., Dr. 106 107
Rissehoff 98
Risso 26 83
Rivière 292
Roberto Brown 56
Robiquot 59, 85 94
Robiquet Edmundo 18 85
Rochleder 39 101
Rosado, Dr 76
Roscoe 73 110
Roth 28
Rousseau 281

Págs.
Roussin 33
Roxburg 41, 43, 64, 65, 69, 74 96
Royle 33, 48, 64 97
Rue 94
Ruiz 33 92
Ruiz y Pavon 67

S

Saalmuller 231
Saint-Hilaire 71 96
Salm 76
Salleron 316
Sandoval 299
Sauzar 135
Scattergoot 57
Scroff 59
Schaffner 56 89
Scheele 97
Scheide 104
Schench 46
Schenedermann 75
Schiede 40, 49, 54 89
Schlechtendal, 43, 57, 65, 67, 68, 73, 75, 93, 99, 103 109
Schlender 78
Schlesinger 79
Schlippe 229
Schlossberger 94
Schmiedeberg 56
Schmitt 261
Schrank 106
Schreber 63
Schultz 89
Schutzenberger 84
Schweitzer 135
Sédillot 291 292
Segura J. 21
Sell 236
Sertnerner 85
Silvio 293
Simeon 89
Simon 57
Sims 101
Smit 65
Smith 19, 42 74
Soriano M. S. Dr 72, 81 107
Soubeiran 20, 239, 261, 262 312
Soubeiran L. 94
Spirgatis 59
Sprengel 62 71
Stolze 47
Swartz 52 67
Sydenham 244 281

T

Taquenio 256
Tauret 52
Tecla, La Madre 256
Theimann 25
Thierry 68
Thomson 20
Thubeuf 109
Thumberg 76 83
Tieman 104

Págs.
Treviranus 106
Trommsdorff 39, 42, 50, 62 68
Trousseau 140
Tulasne 51
Tusson 231 320

U

Ulcæ 235
Ulex 34
Unverdorben 67
Uziglio 135

V

Vallet 292
Van-Swieten 282
Vauquelin 40, 41, 43, 71 86
Veatch 135
Veé 68
Velasco Ild., Dr. 72
Ventenat 67, 77 102
Vigié 62
Villada, Dr 107
Villette 301
Vogel 18, 28, 31, 50, 53, 61, 76 83
Volta 178
Von Santin 39

W

Wagner 34
Wahler 43
Walchner 133
Walemberg 67
Walz 29 48
Warington 101
Weber 29
Weckenroder 97
Weigelin 44
Welden 51 91
Wenzel 52
Wepper 57
Werthein 45
Widdel 52
Wiegard 79
Wiggers 38
Wight 46
Wilson 135
Willdenow 46, 57, 61, 63, 70, 71, 75, 82, 84, 91, 95, 96, 109 133
Willick 71
Willing 53
Winckler 61, 70 93
With 42, 293 307
Wittstein 53 85
Wittstock 48
Wood 25
Wormley 62
Woulf ..... 127 y varias
Wurtz 86 87

Z

Zacarías 311
Zittmann 310
Zwenger 80

ERRATAS

En el primer pliego de esta obra no están los nombres de las familias con la acentuacion debida; la causa fué un error que se subsanó en los pliegos siguientes.

Págs.	Líneas.	Dice.	Léase.
		Donde diga Com. Q.	Comp. Q.
13	17	Cromum	Chromum
18	43	Crisámnico	Crisámmico.
,,	64	Bouillon, Lagrange	Bouillon-Lagrange.
,,	69	Linguæ formæ	Lingnæ formis.
19	2	Kosman	Kosmann.
,,	,,	Hubsschmann	Hubsehmann.
,,	60	dopresum	dopressum.
20	45	rædis	rhæadis.
21	36	amplexicale	amploxicaulis.
24	33	benzoila	benzoilo
26	9	Yelow	Yellow.
,,	19	Hernandezi	Hernandezii
,,	45	en sus composiciones	en su composicion
27	18	Felscalconet	Felscalkanet
,,	52	péptico	péctico.
,,	67	Galypea	Galipea
29	68	Birthownt	Birthwort
30	57	La fécula	Las féculas
31	60	Buillon Lagrange	Bouillon-Lagrange
,,	65	petrolona	petroleno
,,	,,	asfaltena	asfalteno
,,	67	zafranina	azafranina
,,	72	etila	etilo
32	41	con ella	con ellas
,,	51	tal vez á las sales calcáreas	á la glucosa
,,	56	Hay azúcar	Hay azúcares
33	28	Hambary	Hamburry
34	38	ampulas	ampollas
35	6-44	alcoholadura	alcoholaturo
37	29	anhydrido	anhidrido
,,	49	Borrago	Borago
,,	,,	Borragincas	Boragineas
38	27	Borragineas	Boragincas
,,	33	Cacaotrée	Cacaotree
39	36	Plaff	Pfaff
,,	48	Chencoix	Chenevix

Págs.	Líneas.	Dice.	Léase.
40	20–25	Ceylan	Ceilan
„	30	Spanishflys	Spanish flies
41	9	Sicyos	Sicyos
„	20	Vexicantes	Vesicantes
„	41	Rosb	Roxb
45	10	parifina	parafina
52	18	eslerorytrina	esclerorítrina.
55	8–62	dictamus	dictamnus
„	14	bilovadas	bilobuladas
„	57	chichorium	cichorium
56	24	Bitters swnett	Biter sweet
„	37	Conysa	Conyza
„	42	que vive	que viven
„	46	despues de 15 minutos, debe agregarse:	por una solucion de ferrocianuro de potasio
„	49	Coniza	Conyza
57	46	Cortessi	Cortessii
59	60	Fiseterideos	Fiseterídeos
60	19–62–64	Artemisa	Artemisia
61	63	Kâmpferide	Kempferide
62	55	gentesina	gentisina
63	62	Gome	Gomme
64	50	miéntras que la de	miéntras que en la de
„	51	principio blanco	precipitado blanco
„	58	Rizophora	Rhizophora
65	53	pyrocatequina	pirocatequina
66	39	Granedier	Grenadier
„	52	Latour de Frie	Latour de Trie
„	59	grenitina	granatina
67	12	Paulina	Paulinia
„	25	Berthemont	Berthemot
„	27	Mantan	Martius
„	56	Gnaicum	Guaiacum
70	43	Olivanum	Olibanum
71	13	ondule	ondulé
„	68	Ipecacuan	Ipecacuanha
76	6	myricila	miricila
79	48	Capucen	Capucine
84	26	Denoi	Desnoix
88	9	officinale	officinalis
„	57	tricopermo	tricospermo
90	2	Fenulle	Fenenlle
95	28	Sagitaria sagittefolia	Sagittaria sagittæfolia
98	40	hoja-sen	sen
101	13	Eysenhardtia amorphoydes	Eysenhardtia amorphoides
„	54	apotegma	apotema
105	19	Asclepias lincaria	Asclepias linearis
108	30	qnorcitrina	cnercitrina
„	33	alcoholatura como tónica	alcoholaturo como tónico
109	35	incerta sedis	incertæ sedis
111	4	Empireumatic	Empyreumatic
115	38–39	cacodila	cacodilo

Págs.	Líneas.	Dice.	Léase.
116	41	benzina	bencina
120	7	1 á 4 gotas	1 á 4 gramos
139	46	Far	Tar
141	61	Potasso	Potassa
144	49	hierve á 86°; á la presion de 76°, es muy poco soluble on el agua.	hierve á 86° á la presion de 76°; es muy poco soluble en el agua
148	2	camphr	camphor
,,	,,	Camphr	camphor
,,	9	Se modifica á — 23°	Se solidifica á — 23°
150	64	y por el líquido que se filtró	y en el líquido filtrado
153	48	peróxido	protóxido
155	13	Ferrocianuret	Ferrocyanuret
159	,,	Hidrato	Hydrate
161	49	gram	partes
,,	,,	depósiso	depósito
,,	67	motila	metilo
162	2	fórmila	fórmilo
163	15	baryum	barium
168	53	cosa de 3 gramos	*agregar:* por cada 100 de cloruro de zinc.
170	17	y en las que se encuentre: ulla	hulla
172	6	Eritrocorolaidina	Eritrocoraloidina
183	58	gram	partes
186	31	á 212; á 0,76	á 212 á 0,76.
189	16	cob–e	cobro
192	37	si la densedad es menor;	si la densidad es menor,
196	63	*Amilopiena*	*Amilopsina*
198	57	carboazatato	carbazotato
203	48	*sesquioxide*	*sesquioxidi*
210	20	de magnesia	de magnesio
213	57	Boracic acid soluble, Cream of tartar	Boracic acid soluble cream of tartar
215	39	Tartrated iron	Tartrated Iron
218	4	ammonium	ammonicum
219	37	calcium	calcicum
224	64	locales otras	locales; otras
228	50	Oil of bays	Oil of bays berries
231	48	2000	2000 gramos
232	28	ácidos carbónico	ácido carbónico
,,	63	milifolio	milefolio
233	41	los que	las que
,,	49	potasio	potasa
235	31	Caryophyli	Caryophylli
239	7	500	500 gramos
,,	última	seis mil gramos	seis mil partes
240	10	3000 gram,	3000 partes
,,	12	gramos	partes
,,	46	almizcle	*agregar:* por cada 3000 gramos de producto
,,	60	gramos	partes
241	10	,,	,,
,,	54	,,	,,
,,	63	,,	,,

Págs.	Líneas.	Dice.	Léase.
242	22	gramos	partes.
„	49	„	„
243	2	„	„
„	17	„	„
„	26	„	„
244	3	„	„
„	„	en apocema blanca	los componentes deben leerse por gramos.
245	21	un litro	mil partes
248	27	en cataplasma anodina	los componentes por gramos
„	62	gramos	partes
250	48	en cigarros antiasmáticos	los componentes por gramos.
251	6	en cigarros arsenicales	id. id.
255	última	o	se
257	43	gramos	partes
258	27	„	„
„	56	En emulsion purgante de resina de Jalapa	las proporciones por gramos.
261	13	Storeck	Storck
„	41	d'Avellon	d'Avallon
264	45	gentiam	gentian
„	46	gramos	partes
„	47	„	„
„	49	„	„
„	63	guayacum	guaiacum
265	51	squille	squill
„	59	„	„
265	15	Alcoolic	Alcoholic
266	3	„	„
268	19	En goma resina gálbano purificada	Las proporciones por gramos.
„	27	Alcoolic	Alcoholic
„	28	„	„
„	46	En gotas amargas de Baumé	Las proporciones por gramos.
„	47	píldoras	grajeas
270	52	of strychnino	of strychnia
274	53	of poppy	of poppies
275	8	gramos	partes
„	36	marsh-mallow	marshmallow
276	57	gramos	partes
„	64	Guaïac	Gayac
277	7	litros	mil partes
„	9	gramos	partes
„	„	En jarabes de cloral, de ipecacuana, de maná y de narceina	partes en vez de gramos
„	61	20 de él	20 gramos de él
278	24	gramos	partes
„	36	„	„
„	59	„	„
279	20	„	„
„	30	Despues de zarzaparrilla, *agregar:*	á cada 2000 gramos de jarabe
„	„	En jarabe depurativo de Chavert	Las proporciones por gramos.
„	59	Vegetal juices	Vegetable juices

Págs.	Líneas.	Dice.	Léase.
281	35	gramos	partes
„	39	„	„
„	41	„	„
283	61	en el agua	en las aguas
284	66	Butter of nut-megs	Expressed oil of Nutmeg
„	„	*siminibus*	*seminibus*
286	9	En pasta de goma	Las proporciones por gramos.
291	20	fers°	ferroso
292	16	quinina	quinia
„	„	of quinina	of quinia
„	18	sulfato de quina	sulfato de quinina
293	6	á estas cantidades	por cada 265 gramos de esta pocion
299	7		por gramos las cantidades
301	16	populeon de álamo	populeon, de álamo
302	9	concentrarse	concretarse
303	68	exposision	exposicion
304	35	Sulfto	Sulfato
305	25	Suppositoires Ing.	Suppositer Ing.
312	37	benzina	bencina

AVISO.

Con objeto de tener á nuestros lectores al corriente de los progresos de la Farmacia, oportunamente se publicarán Apéndices de esta segunda edicion de la Nueva Farmacopea Mexicana.